## PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11) Publication number:

08-232193

(43) Date of publication of application: 10.09.1996

(51)Int.CI.

D21H 19/20

(21)Application number : **07-344832** 

(71)Applicant: NIPPON PAPER IND CO LTD

(22)Date of filing:

(72)Inventor: SATAKE HISAMI

TAKANO TOSHIYUKI **FUKUDA MOTOI** 

**UEHORI YUKIKO** 

(30)Priority

Priority number: 06339083

Priority date: 28.12.1994

Priority country: **JP** 

#### (54) PRINTING PAPER AND NEWS PRINTING PAPER HAVING IMPROVED WATER ABSORBENCY

(57)Abstract:

PURPOSE: To obtain a printing paper having improved water absorbency and improved balance of surface strength and stripping quality by coating a water absorbency-controlling composition on paper substrate. CONSTITUTION: A water-soluble polyacrylamide selected from a nonionic polyacrylamide such as (meth) acrylamide or a group of polyacrylamide having a cationic or an amphoteric, preferably having a tertiary amine group and/or quaternary ammonium group is used as A-component, a water-soluble anionic copolymer of a monomer having a hydrophobic substituting group such as styrenic group and an anionic monomer having carboxylic acid and/or sulfonic acid group, such as styrene/acrylic acid or α-olefin/maleic acid is used as Bcomponent and both components are mixed in a solid component weight ratio of (A:B)=(20:80)-(80:20) to prepare a water absorbency-controlling composition. The resultant composition is coated on paper substrate by a gate roll coater method in an amount of 0.1-0.6g/m2 per one surface to obtain the objective news printing paper having 20-200sec drop water absorbency degree and 80-95° contact angle.

#### LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

05.08.1998

[Date of sending the examiner's decision of rejection]

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

BEST AVAILABLE COPY

[Patent number]

3093965

[Date of registration]

28.07.2000

[Number of appeal against examiner's decision of

rejection

Date of requesting appeal against examiner's decision

(19)日本国特許庁 (JP)

## (12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開發号

特開平8-232193

(43)公開日 平成8年(1986)9月10日

(51) Int.CL6

織別配号 庁内整理番号 PΙ

技術表示會所

D21H 19/20

D21H 1/34

E

審査請求 未請求 請求項の数16 FD (全 27 頁)

号备籐出(15)

特顯平7-344832

(22)出版日

平成7年(1995)12月6日

(31)優先権主張番号 特膜平6-339083

(32)優先日

平6 (1994)12月28日

(33)優先權主張国

日本(JP)

(71) 出願人 000183484

日本製紙株式会社

東京都北区王子1丁目4番1号

(72) 発明者 佐竹 寿巳

東京都北区王子 5 丁目21番 1 号 日本製紙

株式会社中央研究所内

(72) 発明者 高野 俊幸

東京都北区王子5丁目21番1号 日本製紙

株式会社中央研究所内

(72) 発明者 福田 基

東京都北区王子5丁目21番1号 日本製紙

株式会社中央研究所内

最終頁に続く

#### (54) 【発明の名称】 吸水性を改良した印刷用紙及び新聞印刷用紙

#### (57)【要約】

【課題】 高速オフセット印刷に適した印刷用紙の提供 【解決手段】 塗工装置によって原紙の吸水性をコント ロールする材料を表面に塗布することによって、紙面の 吸水性をコントロールする印刷用紙において、吸水性コ ントロール材料の成分の一つが、1)ノニオン性ポリアク リルアミド、カチオン性ポリアクリルアミド、両性ポリ アクリルアミドより選ばれた水溶性ポリアクリルアミド であり、もう一つの成分が、2)競水性置換基を育するア ニオン性共重合体であって、これらを主成分とする水溶 性塗布液を紙表面に塗工して、塗工層として設けた印刷 用紙。

**特関平8-232193** 

-

#### 【特許請求の範囲】

【請求項1】 印刷用紙原紙に、下記の成分Aおよび成分Bの2成分を主体とする吸水性コントロール組成物を含有した塗工層を設けた吸水性の改良された印刷用紙。

1

成分A:1)ノニオン性ポリアクリルアミド

2)カチオン性ポリアクリルアミド

3)両性ポリアクリルアミド

上記1)~3)から、少なくとも一つ選ばれた水溶性ポリア クリルアミド

成分B: 線水性面換基を有するモノマーと、カルボキシ ル基および/またはスルホン基を有するモノマーとの水 溶性アニオン性共重合体

【請求項2】 新聞印刷用紙原紙に、請求項1記載の成分Aおよび成分Bの2成分を主体とする吸水性コントロール組成物を含有した塗工層を設けた新聞印刷用紙。

【請求項3】 請求項1記載の印刷用紙において、吸水 性コントロール組成物を構成する成分の一つである成分 Aが、第3級アミン基および/又は第4級アンモニウム 塩基を有するカチオン性、あるいは両性ポリアクリルア ミドであることを特徴とする印刷用紙。

【請求項4】 請求項2記載の新聞印刷用紙において、 吸水性コントロール組成物を構成する成分の一つである 成分Aが、第3級アミン基および/又は第4級アンモニ ウム塩基を有するカチオン性、あるいは両性ポリアクリ ルアミドであることを特徴とする新聞印刷用紙。

【請求項5】 請求項2あるいは請求項4のいずれかに 記載の新聞印刷用紙において、吸水性コントロール組成 物を構成する成分の一つである成分Bが、スチレン系モ ノマーとアクリル酸系モノマーとの水溶性アニオン性共 重合体であることを特徴とする新聞印刷用紙。

【請求項6】 請求項5記載の新聞印刷用紙において、 吸水性コントロール組成物を構成する成分の一つである 成分Bが、ステレン/アクリル酸共重合体であることを 特徴とする新聞印刷用紙。

【請求項7】 請求項2あるいは請求項4いずれかに記載の新聞印刷用紙において、吸水性コントロール組成物を構成する成分の一つである成分Bが、オレフィン系モノマーとマレイン酸系モノマーとの水溶性アニオン性共産合体であることを特徴とする新聞印刷用紙。

【請求項8】 請求項7記載の新聞印刷用紙において、 吸水性コントロール組成物を構成する成分の一つである 成分Bが、αーオレフィン/マレイン酸共重台体である ことを特徴とする新聞印刷用紙。

【請求項9】 請求項2あるいは請求項4のいずれかに 記載の新聞印刷用紙において、吸水性コントロール組成 ある成分Bが、スチレン/マレイン酸共重合体であることを特徴とする新聞印刷用紙。

【請求項11】 請求項2.請求項4.請求項5.請求項6.請求項7.請求項8.請求項9あるいは請求項1(のいずれかに記載の新聞印刷用紙において、吸水性コントロール組成物を構成する成分A及び成分Bの比率(固形分重置比)が、A:B=20:80~80:20の範囲にあることを特徴とする新聞印刷用紙。

【請求項12】 請求項2、請求項4、請求項5、請求 10 項6、請求項7、請求項8、請求項9、請求項10ある いは請求項11のいずれかに記載の新聞印刷用紙におい て、点滴吸水度(Japan TAPPI、No.33に準拠、滴下水置 1μ1で測定)が20秒~ 200秒の範囲にあることを特徴 とする新聞印刷用紙。

【請求項13】 請求項2.請求項4.請求項5.請求項6.請求項7.請求項8.請求項9.請求項10、請求項11あるいは請求項12のいずれかに記載の新聞印刷用紙において、接触角(適下水置5 μ1で5秒後に測定)が、80度~95度の範囲にあることを特徴とする新聞20 印刷用紙。

【請求項14】 請求項2. 請求項4. 請求項5. 請求項6. 請求項7. 請求項8. 請求項9. 請求項10、請求項11、請求項12あるいは請求項13のいずれかに記載の新聞印刷用紙において、吸水性コントロール組成物の塗布置が、0.1~0.6 q/m (片面当たり)の簡細にあることを特徴とする新聞印刷用紙。

【請求項15】 請求項1あるいは請求項3記載の印刷 用紙において、吸水性コントロール組成物をゲートロー ルコーター方式で塗工することを特徴とする印刷用紙。 【請求項16】 請求項2、請求項4、請求項5、請求 項6、議金項2、議金項9、議金項9、議金項10、議

項6、請求項7、請求項8、請求項9、請求項10、請求項10、請求項11、請求項12、請求項13あるいは請求項14のいずれかに記載の新聞印刷用紙において、吸水性コントロール組成物をゲートロールコーター方式で塗工することを特徴とする新聞印刷用紙。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、吸水性などが改良 された印刷用紙、特に、新聞印刷用紙及びそれらの製造 40 方法に関する。

[0002]

【従来の技術】近年、印刷技術は、オフセット印刷化、 カラー印刷化、高速大置印刷化、自動化など大きな進歩 を遊げてきている。これに伴い、印刷用紙に対しても、 作業性、印刷適性の面から各種の物性の改良が求められ 内に、指定された部数を確実に印刷しなければならず、 一般印刷用紙以上に厳しい品質を要求される紙である。 この点では、新聞ED刷用紙は、特殊な紙であり、紙の分 類上も独自な分類がされている。最近の新聞印刷用紙 は、軽量化、DIPの高配合化などが求められており、 これらの点によるマイナス面を克服しながら、各種の改 良を行う必要がある。そのような意味からすると、新聞 印刷用紙の改良は、一般印刷用紙の改良とは、かなり次 元の異なる厳しいものとなっている。

【()()()(3】新聞印刷についても、近年、各種の要求 (例えば、印刷の高速化の要求、カラー紙面の要求、多 品種印刷の要求、自動化の要求など)の点から、新聞印 刷へのコンピューターシステム導入の時期と相まって、 凸版印刷からオフセット印刷への転換が急速にすすんで きている。このオフセット印刷の普及は、新聞印刷用紙 に対して、凸版印刷用の新聞印刷用紙とは異なった品質 を要求している。例えば、(1) 湿潤強度があり、水切れ などがないこと。(2) 吸水性が適度に保たれているこ と、(3) 紙粉の発生がないことなどの品質である。要求 されている品質の中でも、特に、吸水性の保持、言い錢 20 も考えられる。 えれば吸水性コントロール(言い換えれば、サイス性の 付与)は、重要な課題となっている。当然のことなが ら、一般印刷用紙についても、同様なことが望まれてい る。

【①①①4】一般印刷用紙では、吸水性コントロール は、例えば、サイズ剤などの薬品を内添する方法(内添 サイズ)、あるいは外添する方法(外添サイズ)によ り、行われている。内添とは、いわゆるウエットエンド で、バルブスラリー中に薬品を添加し、抄紙と同時に紙 内部に薬品を含有させる方法のことであり、外添とは、 - 杉紙後、2本ロールサイズプレスあるいはゲートロール コーターなどに代表される塗工機を用いて、薬品を紙表 面に塗布する方法である。

【0005】内郷用のサイス剤としては、酸性抄紙の場 台、強化ロジンサイズ剤、エマルジョンサイズ剤、台成 孫サイズ剤などが、中性秒紙の場合。 アルキルケテンダ イマー(AKD)、アルケニルコハク酸無水物(AS A) などが知られている。また、特開昭60-88196号公報 及び特闘平4-363301号公報などには、カチオン化デンプ ンとアルキルケテンダイマーから成るサイズ剤が開示さ 40 れている。また、外添用のサイズ剤(表面サイズ剤とも 呼ばれる。) としては、ステレン/マレイン酸系共重合 体 スチレン/アクリル酸系共重合体などのアニオン性 ポリマー;ロジン、トール油及びフタル酸などのアルキ 下樹脂ケン化物。石油樹脂とロジンのケン化物などのア

などにより対処しているのが現状である。 [0006]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、新聞印 刷用紙における吸水性コントロール対策のうち、一般印 刷用紙でも用いられているサイズ剤などの薬品を内添す る方法(内添サイズ)は、(1) 薬品を低濃度パルプスラ リーに添加する必要がある。(2) パルプシートへの業品 の定着量が一定しない(薬品の定着量が低い。)。(3) 循環白水を使用している。などの点から、薬品の添加費 10 のコントロールが難しく、過剰添加の必要があった。こ の過剰添加は、紙力の低下、マシーントラブル、著しい 白水系の汚れなどを引き起こしやすく、コスト、品質、 操業性などの面から問題があった。また、原料配合の変 更や抄紙条件の変更することは、例えば、実機では原料 の大きな変動などがあり、一時的対応策としてはともか く、長期的対応策としては、不適当であった。また、新 間印刷用紙の吸水性コントロール対策として、薬品を外 添する方法、言い換えれば、一般印刷用紙で用いられて いる表面サイズ剤を外添する方法 (外添サイズ) の適用

【①①07】新聞印刷用紙への表面処理剤の塗工は、経 済的な面から、オンマシーン塗工が一般的であり、高速 塗工が可能な被膜形成転写方式であるゲートロールコー ターが用いられているのが普通である。このゲートロー ルコーター方式の特徴は、例えば、紙バ技協認 43 4 (1 989)p36 、紙パルフ技術タイムス、Vol.36、No.12 (199 3). p29 などに簡単にまとめられているが、一般印刷用 紙で用いられている従来型2ロールサイズプレス方式と 比較して、塗工液を紙表面にとどめることが可能であ り、紙裏面の改良に効果的である点にある。すなわち、 2ロールサイズブレス方式では、原紙は、塗工液のポン ド(液褶り)中を通過するため、塗工液の原紙への浸透 が非常に大きいのに対し、ゲートロールコーター方式で は、塗工液があらかじめ铵膜を形成し、その膜が転写が 行われるため、塗工液の原紙への浸透があまり起とらな い。そのため、ゲートロールコーター方式では、塗工材 料が原紙表面にとどまる傾向があり、効率良く紙表面を 改良することが可能である。しかしながら、このゲート ロールコーター方式による塗工では、塗工液が原紙に浸 透しないためか、従来用いられている表面サイズ剤で は、十分なサイス効果(吸水性の付与効果)が得られな い欠点があった。

【0008】また、菜品を外添する方法は、特に、新聞 印刷用紙においては、「表面強度の改良」という目的 も、重要な目的の一つである。すなわち、新聞印刷用紙 (4)

置化の造農により、新聞印刷用紙の不透明度の低下、紙 力の低下などの問題が生じており、これらの問題に対処 するために、填料、顔料の増配が必要となっている。し かし、これらの成分の増配は、新聞印刷用紙自体が薄 く、軽くなっていることと相まって、これらの成分が、 用紙表面から脱離しやすい傾向を生んでいる。この傾向 は、軽量化が進展するほど、深刻な問題となっており、 例えば、評置460分 未満の新聞印刷用紙の改良は、評置 46g/m/以上の新聞印刷用紙の改良より非常に困難な課題 となってきている。一方、DIPの高配合化は、DIP 10 由来の各種成分(微細繊維、鎮料及び顔料など)の増加 を招いている。これらの成分の増加も、紙紛落ち、紙力 の低下などの問題を引き起こしており、これらの問題 も、DIPの配合率が増加するほど、重大な問題となっ ている。いずれにせよ、新聞印刷用紙の最近の傾向は、 特に、表面強度の点で、大きなマイナス要因となってい

【①)09】新聞印刷用紙の表面強度の改良は、大朋レ て、非塗工での対策と塗工による対策の2つが知られて 変更、紙力増強剤の増置などによる方法であるが、もは やとれだけではオフセット印刷用新聞印刷用紙への厳し い品質要求に対応することは困難な状況である。これに 対し、塗工による対策は、澱粉、化工澱粉(酸化澱粉、 澱粉誘導体など)やポリビニルアルコール(以下、「ポ リビニルアルコール」を「PVA」と略す。)などの表 面処理剤を、新聞印刷用紙原紙に表面塗工(外添)する 方法であり、表面強度の改良に有効な手段となってい

【0010】しかし、表面強度対策として行われている。 激紛。化工激紛(酸化激紛、激粉誘導体など)、PVA などの表面処理剤を外添する方法は、表面強度の点で は、確かに効果があるが、吸水性を改良することはでき なかった。また、これらの薬品を外添する方法は、薬品 を多量に用いた場合、その薬品が水で湿潤された状態で は結着性を示すため、新聞印刷用紙の製造時あるいは印 刷時に、粘着性に起因するトラブル(いわゆる「ネッパ リ」と呼ばれる現象)を起こす問題があった。このネッ パリ問題は、ゲートロールコーター方式で塗工を行った 場合、2本ロールサイズプレス方式と比較して、より顕 46 著で、深刻な問題であった。したがって、外添用の薬品 については、その塗工品の钻着性が低いこと、別の言い 方をすれば、その塗工品の剥離性が良好であることも、 考慮する必要もあると言える。

【①①11】特開平7-119078号公報及び特関平7-138898

印刷用紙で用いられているAKDあるいはASAを、新 間用紙で用いられている表面強度対策材料(澱粉、PV Aなど)と組み合わせたものと考えることができる。し かしながら、AKDあるいはASAの使用は、一般に、 摩擦係数低下の問題があり、これらの表面サイズ剤で も、その欠点が避けられず、大きな問題であった。 AK DあるいはASAを含有する塗工材料に、防滑剤を配合 することも考えられるが、印刷時などに防滑剤成分の欠 落の恐れがあり、あまり好ましくない。また、一般印刷 用紙で用いられている表面サイズ削は、表面強度対策材 料として考えた場合、表面強度改良効果が不十分なもの

【0012】そこで、本発明では、薬品を外添する方法 により、吸水性 (サイズ性)及び表面強度の両方をバラ ンスよくを改良した印刷用紙、特に、新聞印刷用紙と、 その製造方法の提供を課題とした。

[0013]

【課題を解決するための手段】上記課題は、印刷用紙原 紙上に、カチオン性を有するポリアクリルアミド及びア いる。非塗工での対策は、原料配合の変更、抄紙条件の「20」ニオン性水溶性ポリマーの2者を主体とする吸水性コン トロール層を設けることにより解決を図った。この方法 は、一般印刷用紙にも適用可能であるが、とりわけ新聞 印刷用紙の場合に有効であるので、以下、新聞印刷用紙 について説明する。

> 【0014】新聞印刷用紙原紙に、ノニオン性ポリアク リルアミド、カチオン蛭ポリアクリルアミド(倒えば、 第3級アミン蟇及び/又は第4級アンモニウム塩基を有 する水溶性ポリアクリルアミド〉、あるいは両性ポリア クリルアミドを単独で塗工しても、表面強度の向上を図 ることができるものの、吸水性を改良することはできな かった。例えば、酸化激紛を新聞印刷用紙原紙に、塗布 **畳 6.5~ 1.6a/㎡の範囲で塗布しても、その塗工品の吸** 水性は、後述の点滴吸水度法で数秒程度であり、不十分 であった。また、アニオン性の韓水墓を有する共重台体 単独の塗工は、表面強度改良効果が不十分であり、ま た。塗工品の剥離性に問題のないレベルで、吸水性を改 良することはできなかった。また、後に述べるが、本発 明の吸水性コントロール層は、イオン的なコンプレック スによるものと考えることもできると思われる。このよ うなコンプレックスを紙用薬品に応用した例としては、 例えば、紙パ技協誌(VOL.45. No.2、(1991)245-249) に、アニオン性紙力剤と特殊なカチオン性紙力剤を混合 して、高分子室のイオンコンプレックスを形成させた紙 力増強剤を、パルプスラリーに添加する方法が記載され ている。しかしながら、この方法は、あくまでも薬品を

う諸問題を解決することはできない。

【① ① 1 5 】一方、特關昭52-148211 号公報、特開昭56 -118995 号公報、特関平3-54609 号公報などに、アニオ ン性樹脂及びカチオン性樹脂を含有する塗布液を用いた 表面サイジング方法などが開示されている。特開昭52-1 48211 号公報では、アニオン性樹脂及びカチオン性樹脂 を含有する塗布液を用いた段ボール用強化中芯紙の製造 方法について記載されている。しかしながら、この方法 は、主として、圧縮強度及び剛度の改良を図ったもので あり、特に、吸水性の向上を目的としたものではない。 また。この公報の実施例では、薬品の塗布置も10g/デ程 度であり、一般印刷用紙に適応されるには、ほど遠いレ ベルである。特開昭55-118995 号公報では、例えば、酸 化澱粉、塩化ビニリデン/アクリルアミド共重合体及び ボリエチレンイミンから成る豪面サイス剤を用いる耐油 紙の製造方法が記載されている。しかしながら、耐油紙 が、油に対する抵抗性が求められる紙であるのに対し、 本発明の印刷用紙は、オフセット印刷における高速印刷 に対応して、インク (言い換えれば、油) に対しての吸 収性が求められる紙であり、全く正反対の技術である。 また、特関昭56-118995 号公報では、ケテン2量体、カ チオン化澱粉及びアニオン性重合体の3者から成る表面 サイジング剤が開示されているが、この表面サイジング 剤では、摩擦係数の低下の問題がある。

【①①16】さらに、特開昭62-122781 号公報及び特別昭62-146674 号公報などには、塩基性ポリマーと酸性ポリマーとのポリマーコンプレックスを含有するインク受容層を有するインクジェット記録用被記録材が開示されている。しかし、これらの公報では、西ポリマーは、ジメチルホルムアミドなどの有機容域に溶解して、塗布液としているため、一般印刷用紙に適応するのは困難である。また、インクジェット記録用被記録材は、水ー多価アルコール復合系から成るインクジェット用インクに対する受容性(言い換えれば、吸収性)が要求されており、本発明で求めている吸水性とは、異なる要求である。

【①①17】しかしながら、本発明者らは、新聞印刷用 紙原紙に、特定のポリアクリルアミド及びアニオン性の 競水基を有するポリマーの2者を組み合わせた薬品を外 添する方法により、吸水性を改良し、かつ表面強度と剥 40 離性をバランスよく改良した新聞印刷用紙が得られることを見出だし、本発明を完成するに至った。すなわち、 本発明は、紙表面に、下記の成分A及び成分Bの2成分 を主体とする吸水性コントロール組成物を含有した塗工 層を設けた印刷用紙、特に、新聞印刷用紙に関する。 クリルアミド

成分B: 韓水性置換基を有するモノマーと、カルボキシ ル基またはスルホン酸基を有するモノマーとのアニオン 性共重台体

本発明の吸水性コントロール組成物は、上記成分A及び Bの2成分を主体として構成される。

【①①18】本発明の吸水性コントロール組成物で用い られる成分Aは、カチオン性を有するポリアクリルアミ ド(以下、「ポリアクリルアミド」を「PAM」と略 10 す。) であり、ノニオン性PAM、カチオン性PAM、 両性PAMが含まれる。成分Aとして使用されるノニオ ン性PAMとしては、例えば、(メタ) アクリルアミド (ここで、(メタ) はメタがある場合も含むという表示 として使用し、「(メタ)アクリルアミド」とは、「メ タアクリルアミド及び/またはアクリルアミド」を意味 する。以下、同様とする)の重合体、あるいは共重合 体」(メタ)アクリルアミドと共重合可能なノニオン性 モノマーと(メタ)アクリルアミドの共重合体などが挙 げられる。これらのPAMは、本質的にはノニオン性で 29 あるが、一部のアミド模造がアミディニウム(-CON B.\* )の形で存在し、若干の弱いカチオン性を帯びてい るとされている。それ故、ノニオン性PAMでも、本発 明において、成分Aとして、使用することが可能であ る。

【0019】また、成分Aとして用いられるカチオン性 PAM及び両性PAMは、簡単に言えば、カチオン性モノマー単位を有しているPAMのことであり、望ましくは、カチオン性モノマー単位として、第3級アミン基 (あるいは、第3級アミン塩基)を有するモノマー単位を有するPAMがよい。また、基本的に、カチオン性モノマー単位と含有していないPAMが、カチオン性モノマー単位と含有していないPAMが、カチオン性モノマー単位とつで、大力を対していないPAMが、カチオン性モノマー単位とつであり、他方、カチオン性モノマー単位について、具体的に言及すれば、一般式 [1]及び [2]で表されるモノマー単位が、さらに好ましい。 【0020】

[(t]]

$$-CH_{2} - CH_{2} -$$

(6)

**特関平8-232193** 

9

$$-CH_{2} - CH_{2} -$$

【①①22】[ここで、Rは、メチル基、あるいは水素原子を表す。Yは、NH、あるいは酸素原子を表す。2は、CH、CH(CH)CH、、あるいは炭素数1~4個のアルキレン基を表す。R、、R、及びR、は、炭素数1~18個のアルキル基、ベンジル基、あるいは水素原子を表す。ただし、R、、R、及びR、は、同一でも、異なっていてもよい。Xイオンは、陰イオンを表し、ハロゲン原子イオン(塩素イオン、臭素イオン。ヨウ素イオンなど)、硫酸イオン、アルキル硫酸イオン(メチル磁酸イオン、エチル磁酸イオンなど)、アルキルスルホン酸イオン、アリールスルホン酸イオン、酢酸イオンを表す。1

【①①23】カチオン性モノマー単位をPAMに導入する方法としては、例えば、(a) 各種PAMをマンニッヒ反応を利用して変性させる方法、(b) 各種PAMをホフマン分解反応を利用して変性させる方法、(c) 第3級アミン基、あるいは第4級アンモニウム塩基を有するモノマーを共重合させる方法。(d) 第3級アミン基を有するモノマーを共重合させた後、アルキル化、アリール化などの反応により、第4級アンモニウム塩基に変換する方法などが挙げられる。

【0024】例をあげると、(c) の共重合させる方法で は、例えば、(メタ)アクリルアミドとカチオン性モノ マー(第3級アミン基、あるいは第4級アンモニウム塩 基を有するモノマー〉、あるいは(メタ)アクリルアミ 下誘導体とカチオン性モノマーを用いて共重合させれば よい。言い換えれば、本発明では、成分Aとして、(メ タ) アクリルアミドと後述のカチオン性モノマーの共重 合体を使用することが可能である。この方法において、 用いられる第3級アミン量を有するモノマーとしては、 倒えば、N.N-ジメチルアミノエチル(メタ)アクリレー ト、N.N-ジエチルアミノエチル (メタ) アクリレート、 N.N-ジメチルアミノプロビル (メタ) アクリレート、N. ルジメチルアミノヒドロキシプロピル (メタ) アクリレ ート、N-メチル、N-エチルアミノエチル(メタ)アクリ レート、N,N-ジフェニルアミノエチル (メタ) アクリレ ート、N,N-ジメチルアミノエチル〈メタ〉アクリルアミ

【0025】一方、この共重合法において、使用可能な 19 第4級アンモニウム塩基を育するモノマーとしては、 (メタ) アクロイルオキシエチルトリメチルアンモニウムクロライド。(メタ) アクロイルオキシエチルジメチ

ルベンジルアンモニウムクロライド。(メタ)アクロイ

ルオキシエチルトリエチルアンモニウムクロライド、 (メタ) アクリロイルオキシエチルジエチルベンジルア ンモニウムクロライド、(メタ) アクリルアミドプロピ ルトリメチルアンモニウムクロライド、(メタ) アクリ ルアミドプロピルトリエチルアンモニウムクロライド、 (メタ) アクリルアミドプロピルジメチルベンジルアン 20 モニウムクロライド、ジアリルジメチルアンモニウムクロライド、 ロライド、ジアリルジエチルアンモニウムクロライド、 (メタ) アクロイルオキシエチルトリメチルアンモニウ ムサルフェートなどが例示することができる。

【りり26】また、この共重合させる方法では、本発明 に支障のない範囲で、さらに、(メタ)アクリルアミ ド、あるいは上述のカチオン性モノマーと共重合可能な モノマーを使用してもよい。すなわち、本発明では、成 分Aとして、(メタ)アクリルアミドとカチオン性モノ マーと後述の共重合可能なモノマーの共重合体を使用す 30 る場合もある。との方法で使用される共重合可能なモノ マーとしては、例えば、エチレン、ブタジエン、スチレ ン、αーメチルスチレン、イソプレン、プロピレン、酢 酸ビニル、ビニルカルバゾール、ビニルピロリドン、 (メタ) アクリロニトリル、(メタ) アクリル酸エステ ル、N-メチロール化 (メタ) アクリルアミド、メチレン ビスアクリルアミド、2-ヒドロキシエチル (メタ) アク リレート、2-ヒドロキシプロピル(メタ)アクリレー ト、2-スルホエチル (メタ) アクリレート、エチレンジ (メタ) アクリレート、アクリル酸、メタアクリル酸、 40 マレイン酸、フマール酸、イタコン酸、ムコン酸、クロ **トン酸、アリルグリシジルエーテル。グリシジル(メ** タ) アクリレート、エチレンスルポネートのナトリウム 塩、p-スチレンスルホネートのナトリウム塩、ビニルベ ンジルスルボニウム塩、ビニルベンジルボスボニウム塩

などが挙げられる。これらのモノマーのうち、アクリル

**奥化メチル、ヨウ化メチル、塩化ベンジル、奥化ベンジ** ルなどが挙げられる。本発明では、成分Aとして用いら れるPAMとして、カチオン性PAM及び両性PAM を、吸水性コントロール(吸水性付与)の点では、ノニ オン性PAMより好ましく使用する。というのは、ノニ オン性PAMでは、一部に存在するアミディニウム構造 に由来するカチオン性が微弱であるため、吸水性付与効 果が小さいからである。また、カチオン性PAM及び両 性PAMにおいて、そのカチオン性モノマー単位の比率 は 9.1モル%以上であることが望ましい。カチオン性 19 モノマー単位の比率が 6、1モル%未満の場合、吸水性コ ントロールの効果が若干弱くなる傾向がある。さらに、 カチオン性PAMと両性PAMを比較すると、高い吸水 性を得たい場合は、カチオン性PAMがより好ましい。 成分Aとして用いられるAPAMは、対応するモノマー を、従来公知の方法、例えば、水溶液重合法、溶媒重合 法、逆相乳化重合法、沈殿重合法、壁濁重合法などの方 法で、重合、あるいは共重合させて得ることができる。 【0028】本発明では、成分Aとして、1種類のPA M単独で用いてもよいし、2種類以上のPAMを混合し 2G て用いてもよい。本発明の成分Aとして使用されるPA Mにおいて、その重置平均分子置は、1万~ 400万の範 圏にあることが適当である。PAMの平均分子量が1万 より小さい場合。そのようなPAMは、十分な被膜形成 を行えず、吸水性付与及び表面強度向上効果が不十分で ある。他方、PAMの平均分子量が 400万より大きい場 台、そのようなPAMは、結性が高くなり、緑業上の間 題を生じる恐れがあり、塗工品の剥離性にも満足の行か ない結果となる。用いられるPAMの平均分子量につい ては、一般的に、吸水性付与及び表面強度の点から考え れば、"平均分子置が高い"ことが好ましいが、塗工品 の剥離性の点では、逆に、"平均分子量が低い"ととが 好ましいと考えられる。そのため、PAMの平均分子置 は、前述の範囲内で、要求される仕様に応じて、適宜、 決定すればよい。吸水性、表面強度及び剥離性の3者に ついて総合的に考えた場合。用いられるPAMの平均分 子量は、5万~ 300万の範囲が好ましく、さらに望まし くは、10万~ 100万の範囲である。本発明の吸水性コン トロール組成物で用いられる成分Bは、頭水性置換基を 有するモノマーとアニオン性モノマー(カルボキシル 基。もしくはスルボン酸量を有するモノマー)との共重 合体のことである。

【0029】疎水性置換墓としては、炭素数6個以上の 置換基であればよく、特に限定されるものではない。塗 工材料の泡立ちの問題、求められる吸水性の程度などに

モノマーとしては、例えば、スチレン系モノマー(例え **は、スチレン、αーメチルスチレン、クロロスチレン、** シアノスチレンなど〉、オレフィン系モノマー(例え は、ヘキセン、オクテン、デセンなど)、(メタ)アク リル酸エステル。マレイン酸エステル。などが挙げられ る。とのようなモノマーについては、『高分子学会編 「高分子データハンドブックー基礎編-」 培風館(198 6) などに詳しく述べられている (スチレン系モノマ ーについては、P47の表5-1、オレフィン系モノマーに ついては、P2の表1-1 アクリル酸エステルについて は、P 105の表10-1、マレイン酸エステルについては、 P 162の表14-1などに例が挙げられている。)ので、こ れらの中から、疎水性置換基を有するモノマーを選んで

【0030】アニオン性モノマー(カルボキシル墓、も しくはスルホン酸基を有するモノマー)としては、例え は、アクリル酸系モノマー(例えば、アクリル酸、メタ アクリル酸、クロトン酸、イソクロトン酸、2-エチルア クリル酸、3-tert- プチルアクリル酸など)、マレイン 酸系をノマー(例えば、マレイン酸、メチルマレイン 酸、フェニルマレイン酸、クロロマレイン酸、フマール 酸、イタコン酸、ムコン酸など)、2-アクリルアミドブ ロバンスルホン酸、2-アクリルアミド-n- ブタンスルホ ン酸、2-アクリルアミド-n- ヘキサンスルホン酸、2-ア クリルアミド-n-オクタンスルホン酸、2-アクリルアミ ド-n- ドデカンスルホン酸、2-アクリルアミド-2- メチ ルプロパンスルホン酸、2-アクリルアミド-2- フェニル プロパンスルホン酸、2-アクリルアミド-2,4,4-トリメ チルペンタンスルホン酸。2-アクリルアミド-2-(4-クロ ロフェニル) プロパンスルホン酸、2-メタクリルアミド -n-テトラデカンスルホン酸、4-メタクリルアミドベン ゼンスルホン酸ナトリウム、2-スルホエチルメタクリレ ート、p-ビニルベンゼンスルホン酸。スチレンスルホン 酸。エチレンスルボン酸などが挙げられる。

【①①31】との共重合体において、疎水性置換基を有 するモノマーとアニオン性モノマーの比率は、90:10~ 40:60の範囲が望ましい。疎水性置換差を有するモノマ 一及びアニオン性モノマー、各々、少なくとも1種類以 上用いればよい。また、この共重台体では、本発明に支 障のない範囲で、上述の疎水性置換基を有するモノマー 及び/またはアニオン性モノマーと重合可能なアニオン 性、もしくはノニオン性モノマーと少量共重合させても よい。この共重合体の製造方法としては、例えば、水溶 液重合法、溶媒重合法、逆相乳化重合法、枕殿重合法、 懸濁重台法などの方法を挙げることができる。この共重

13

く、そのため好ましくない。また、酸価が 500より大き い場合、その共重合体はアニオン性が強すぎてよくな い。

【0032】さらに、この共重合体は、 0.1万~ 300万 程度の重量平均分子量であればよく、さらに望ましくは 6.1 万~10万の範圍が望ましい。 分子量が 0.1万より小 さい場合、成分〇の共重合体が十分な被膜形成を行え ず、表面強度及び吸水性コントロールの点で好ましくな い。他方、分子量が 300万より大きい場合、塗工液の高 粘度などに由来する緑葉上の問題を生じる恐れがある。 【0033】成分Bとして用いられる共重合体は、具体 的に述べると、スチレン/アクリル酸共重合体、スチレ ン/(メタ)アクリル酸共重合体、スタレン/(メタ) アクリル酸/(メタ)アクリル酸エステル共宣合体、ス チレン/マレイン酸共重合体、スチレン/マレイン酸半 エステル共重合体、スチレン/マレイン酸エステル共重 |合体|| スチレン/2-アクリルアミドプロパンスルホン酸 | 共重合体、(メタ)アクリル酸/(メタ)アクリル酸エ ステル共重合体。 αーオレフィン/マレイン酸共重合 体。オレフィン/アクリル酸共重合体などを挙げること。 ができる。これらの中でも、スチレン/アクリル酸共重 |合体|| スチレン/ (メタ) アクリル酸共量合体| スチレ ン/マレイン酸共重合体及びα-オレフィン/マレイン 酸共重合体が、吸水性付与の点で、より好ましい。ま た。特に、親水性置換基と疎水性置換基のバランスが優 れている点で、スチレン/アクリル酸共量合体及びαー オレフィン/マレイン酸共重合体が望ましく、両者を比 較した場合は、スチレン/アクリル酸共重合体が最も望 ましい。

述したように、成分AおよびBの2成分を主体として構成される。この組成物の各成分の比率(重置比)は、製造される新聞印刷用紙に対して、求められる吸水性の程度、剥離性の程度、あるいはこの組成物の塗布量にも依存するため、必ずしも限定できるものではない。しかしながら、あえて限定すれば、成分Aと成分Bの比率(A:B)が、20:80~80:20の範囲にあればよく、経済性も考慮すると、さらに望ましくは、A:B=40:60~60:40の範囲がよい。本発明で用いられる吸水性コントロール組成物は、基本的に、成分A及びBの2者のみから構成されればよく、成分Bが剥離性に有利に働くためか、後述の塗布置領域では、それらだけでも良好な剥離性を得ることが可能である。しかし、さらに剥離性を向上させるため、言い換えれば、ネッパリ対策のために、本発明に支降のない範囲(例えば、吸水性に悪影響

【①①34】本発明の吸水性コントロール組成物は、前

14

2995号公報記載の置換コハク酸および/または置換コハ ク酸試導体を有効成分とする粘着防止剤などが挙げられ る。钻着防止剤の添加率(成分Aと成分Bの固形分の合 計に対する粘着防止剤の固形分の比率)は、10%以下 (重量%)が適当である。添加率が10%より高い場合、 塗工時の泡立ちの問題などを引き起こす恐れがある。 【①①35】本発明の吸水性コントロール組成物は、基 本的に、他のバインダー的な成分を併用する必要はない が、本発明に支障のない範囲(例えば、剥離性に対して 10 差支えない範囲)で、そのような成分を少量含有させる 場合もある。他のパインダー的な成分として、例えば、 メチルセルロース、エチルセルロース。 カルボキシメチ ルセルロースなどのセルロース類:スチレン/ブタジェ ン共重合体、ステレン/アクリロニトリル共重合体、ス チレン/ブタジエン/アクリル酸エステル共重合体など のラチックス類:完全ケン化PVA.部分ケン化PV A. アミド変性PVA、カルボキシ変性PVA、スルホ ン酸変性PVAなどのPVA類:アニオン性PAMなど のPAM類:シリコン樹脂、石油樹脂、テルベン樹脂、 ケトン樹脂、クマロン樹脂などの各種樹脂類などが挙げ られる。特に、PVA類は、紙に塗布した時に、湿潤時 の紙の粘着性を上げる傾向があるので、併用する際に は、その併用量について十分な注意が必要である。ま た。本発明の吸水性コントロール組成物は、本発明に影 響のない範囲で、防腐剤、消泡剤、紫外線防止剤、退色 防止剤、黄光増白剤、粘度安定化剤、防滑剤などの助剤 や填料を含有してもよい。

【10036】本発明では、対象となる原紙は、必ずし も、新聞印刷用紙原紙に限定されるものではないが、新 間印刷用紙原紙の場合に、本発明の効果が顕著に認めら れるので、以下に言及する。本発明で用いる新聞印刷用 紙原紙は、グランドパルプ(GP) サーモメカニカル パルプ(TMP)、セミケミカルパルプなどのメカニカ ルバルプ (MP)、 クラフトパルプ (KP) に代表され るケミカルパルプ(CP)及びこれらのパルプを含む数 紙を脱基して得られる脱墨パルプ(DIP)及び砂紙工 程からの損紙を艦艇して得られる回収パルプなどを、単 独 あるいは任意の比率で混合したものである。本発明 の効果が顕著なのは、坪量460/㎡ 未満に抄造した原紙で ある。坪置460/㎡以上の原紙の場合。その原紙は、表面 強度を十分に持っていると考えられ、またオフセット印 刷時における湿し水に起因する用紙の寸法変化。あるい は強度低下も無視できる程度であると考えられるので、 必ずしも、薬品の外添により吸水性及び表面強度の両者 を同時に改良する必要はない。一方、本発明で用いる原

ン、炭酸カルシウム、合成樹脂(塩化ビニル樹脂」ポリ スチレン樹脂、尿素ホルマリン樹脂、メラミン系樹脂、 スチレン/ブタジェン系共重合体系樹脂など)などの製 紙用填料:ポリアクリルアミド系高分子、ポリビニルア ルコール系高分子、カチオン化澱粉、尿素/ボルマリン 樹脂、メラミン/ホルマリン樹脂などの紙力増強剤;ア クリルアミド/アミノメチルアクリルアミドの共重合物 の塩」カチオン化澱粉、ポリエチレンイミン、ポリエチ レンオキサイド、アクリルアミド/アクリル酸ナトリウ ム共重合物などのろ水性/歩図まり向上剤:硫酸アルミ 10 ニウム(硫酸バンド)、繁外線防止剤、退色防止剤など の助剤などを含有してもよい。しかしながら、これらの 薬剤の添加量は、本発明の吸水性コントロール組成物の 吸水性コントロールを損なわない範囲で行う必要があ る。この原紙の物性は、オフセット印刷機で印刷できる ものである必要があり、通常の新聞印刷用紙程度の引張 り強度、引裂き強度、伸びなどの物性を有するものであ ればよい。また、この新聞印刷用紙原紙は、内添サイズ を能した原紙を用いてもよい。しかしながら、本発明で は、前述したような内添に伴う問題を解決する意味もあ 20 るので、どちらかと言えば、内添サイズを施していない 原紙を用いた方が、本発明の効果をより発揮させること ができる。すなわち、本発明の吸水性コントロール組成 - 物の外添により、内添サイズを行わなくても、内添サイ ズと同程度、もしくはそれ以上の吸水性を付与させるこ とが可能である。例えば、本発明の吸水性コントロール 組成物は、後述の点滴吸水度法で、10秒未満の新聞印刷 用紙でも、十分に適用可能である。

15

【0038】新聞印刷用紙のようなサイズ性の低い用紙 の紙面の吸水性の評価方法として、2つの方法が知られ ている。1つの方法は、Japan TAPPI、No.33に掌拠した 点滴吸水度法である。この方法は、紙面に水1μ1を滴 下し、水滴が紙面に吸収されるまでの時間を測定する方 法である。もう1つの方法は、接触角を測定する方法 (接触角法)である。本発明では、水5 μ ! を滴下し、 一定時間 (5秒)経過後の水滴の接触角を測定する方法 とした。吸水性が高い(耐吸水性である)ほど、点滴吸 水度法では、吸収時間が長くなり、接触角法では、接触 角が大きく、また長時間保持される。本発明の吸水性コ ントロール組成物を含有する塗工層を、新聞印刷用紙原 40 織に設けることにより、点滴吸水度法で、例えば、10秒 から1000秒にわたる広い範囲で吸水性を制御することが 可能である。また接触角法で言うと、前述の方法で、例 えば、接触角が75~95度の範囲で吸水性をコントロール することができる。すなわち、製造される新聞印刷用紙

く、特に限定されるものではない。しかし、あえて限定 すれば、点滴吸水度法で20秒~ 200秒の範囲が、接触角 法で80~95度の範囲がより好ましい吸水性の程度であ る。

[0039]

【発明の実施の形態】本発明の吸水性の改良された印刷 用紙(特に、新聞印刷用紙)は、印刷用紙原紙の片面、 あるいは両面に、本発明の吸水性コントロール組成物を 塗工機により外添することにより製造される。本発明の 吸水性コントロール組成物の塗布置は、製造される印刷 用紙に対して求められる吸水性の程度に応じて決定され るべきであり、特に限定されるものではないが、吸水性 付与の観点からすれば、本発明の組成物は、その塗布置 (言い換えれば、成分Aおよび成分Bの固形分量の合 計)が0.05~ 2.00/㎡(片面あたり)の範囲で、有効に その効果を発揮する。塗布量が9,95g/mf未満では、本発 明の組成物が十分なパリヤー圏を形成できないためか、 吸水性を改良することができない。他方、塗布室を 2.0 q/m より高くしても、例えば、著しく剥離性が悪化する (ネッパリ現象が生ずる。)などの問題が生じる。ま た。コスト的にも不経済である。新聞印刷用紙への適用 を考えた場合。前述したように、吸水性付与、表面強度 向上及び剥離性の3者をバランスよく改良することが必 要であり、その3者を総合的に考慮すれば、本発明の吸 水性コントロール組成物の塗布置(言い換えれば、成分 Aおよび成分Bの固形分量の合計)は、 0.1~ 0.6g/㎡ (片面あたり)の範囲が最も望ましい。

【①040】本発明の吸水性コントロール組成物は、従 来型2ロールサイズプレス。バーコーター、エアーナイ フコーター、ゲートロールコーターブレードロッドメタ リングコーターなどの塗工機を用いて、印刷用紙原紙に 塗工すればよいが、本発明の吸水性コントロール組成物 は、塗工機として、ゲートロールコーター、ブレードロ ッドメタリングコーターなどの被膜転写型のコーターを 用いるのが好ましく、特に、ゲートロールコーターを用 いる方式の時、その効果を大きく発揮する。すなわち、 前述したように、従来用いられている表面サイズ削は、 ゲートロールコーター方式では、十分な吸水性付与効果 が得られない欠点があったが、本発明の組成物は、この 方式でも、前述の塗布置領域で、効率よく、吸水性を改 良することが可能である。

【0041】また、本発明の吸水性コントロール組成物 を主成分とする塗工液は、ゲートロールコーター適性に も優れている。例えば、酸化澱粉を単独でゲートロール コーターで塗工した場合、塗工品に、すじ状のパターン

特関平8−232193

1

ルコーターにより両面塗工を行うのが最も望ましい。当 然のことながら、生産性の点から、コーターは、オンマ シーンコーターが望ましいのは言うまでもない。すなわ ち、本発明の吸水性コントロール組成物は、新聞印刷用 紙原紙に、塗布量 0.1~ 0.6g/m の範囲(片面あたり) で、ゲートロールコーターにより画面塗工すればよい。 新聞印刷用紙の場合、用紙の表面が均一でなく、外添 (特に、ゲートロールコーター方式) により、比較的低 塗布量領域で、用紙表面に吸水性のバリヤー層を設ける ことが困難であるとされている。しかしながら、本発明 の吸水性コントロール組成物は、比較的低途布量で、吸 水性付与効果が認められるという優れた特徴がある。本 発明の吸水性コントロール組成物を含有する塗工層を、 印刷用紙表面に設けても、摩擦係数の低下は認められな い。例えば、一般に、アニオン性スチレン/酸モノマー **共重合体は、サイズプレスにより紙に塗工した場合、そ** の塗工紙の動/静摩擦係数を低下させることが知られて いる。しかし、本発明の吸水性コントロール組成物は、 そのような傾向は認められず、特に、防滑剤を配合させ る必要はない。新聞印刷用紙に適用した場合、製造され 20 る新聞印刷用紙の動摩擦係数は、0.46~6,70の範囲にあ

【① 042】本発明の吸水性コントロール組成物は、フェルト面の方がワイヤー面と比較して、少ない塗布置で、吸水性を向上させるととが可能である。本発明の吸水性コントロール組成物を使用した新聞印刷用紙は、吸水性を広い範囲でコントロールするととが可能なので、ED制時に使用される各種インクに幅広く対応することができる。例えば、袖性インク中に湿し水を復入させたエマルジョンインクなどの特殊インク、水なし平販用のタック性の高いインクなどへの対応も考えられる。

ることが望ましい。

【①①43】前述したように、新聞印刷用紙の改良は、一般印刷用紙と比較して、函難である。そのため、一般印刷用紙用の技術を、新聞印刷用紙用の技術に直接転用するには無理がある。しかしながら、逆に、新聞印刷用紙用の技術を一般印刷用紙用の技術に転用するのは、比較的簡単である。それ故、本発明の吸水性コントロール組成物は、新聞印刷用紙に関らず、一般印刷用紙に適応することも可能であり、新聞印刷用紙の場合と、同様な効果(例えば、吸水性の改良、表面強度の改良など)を40得ることができる。本発明の吸水性コントロール組成物を用いることにより、操業上の問題を生じやすい内添サイズを行うことなく、サイズ性の異なる多品種の銘柄の印刷用紙を容易に製造することが可能である。また、この印刷用紙は、表面強度も同時に改良されている。本発

り)の塗布置領域で、ゲートロール塗工することによ り、吸水性、表面強度及び剥離性の3者をバランスよく 改良した高速オフセット印刷に適した新聞印刷用紙を得 るととができる。その理由については、明確な理由は、 未だ解明されていないが、以下のように推定される。 【①①44】本発明の吸水性コントロール組成物は、原 紙に塗工、次いで乾燥される際、吸水性をコントロール することが可能な疎水性コンプレックス被膜を形成する たまだと考えられる。すなわち、成分A(カチオン性を 有するPAM)及び成分B(韓水性毒を有するアニオン 性水溶性ポリマー)が、イオン的なコンプレックスを形 成し、ついには疎水性置換基を外側に向けて配向した被 腹を作り、紙表面に蘖水性バリヤー層が得られるものと 考えられる。吸水性の向上の点だけから言えば、成分B だけでも、吸水性を向上させることができると考えられ るが、成分Aが、紙表面上で、成分Bを、イオン的ある いは化学的面などから効果的に保持しており、複膜形成 (言い換えれば、吸水性向上) に非常に有利に働いてい ると思われる。また、成分Aは、成分Bの保持作用の他 に、表面強度の向上にも大きく寄与していると考えられ る。

[0045]

【実施例】以下、本発明を、合成例、実施例及び比較例 に従って、詳細に説明するが、本発明はこれらに限定されるものではない。なお、説明中、部及びパーセント は、それぞれ重量部及び重量パーセントを示す。 (各種PAMの合成)

【0046】[合成例1] PAM-1の合成 還流冷却管を備えた四ツ口フラスコに、N,N-ジメチルア ミノエチルメタアクリレート (7.8q) 40%アクリルア ミド水溶液 (168.6q) 及びイオン交換水 (300q)を住込 み、窒素雰囲気下60℃まで加熱後、その反応液に、過硫 酸アンモニウム1%水溶液 (10q)及び亜硫酸水素ナトリ ウム1%水溶液 (2q) を加え、85℃で1時間反応させた 後、冷却して、ポリマー(PAM-1)を得た。このポ リマーの重置平均分子置は、74万であった。

【① ① 4 7 】 [合成例2] PAM-2の合成 遠流冷却管を備えた四ツ回フラスコに、N,N-ジメチルア ミノブロビルアクリルアミド (7.8q)、40%アクリルア ミド水溶液 (168.6q) 及びイオン交換水(300q)を住込 み、窒素雰囲気下60℃まで加熱後、その反応液に、過硫 酸アンモニウム 1 %水溶液 (10q)及び亜硫酸水素ナトリ ウム 1 %水溶液 (2q) を加え、85℃で 1 時間反応させた 後、冷却して、ポリマー (PAM-2) を得た。このポ リマーの重置平均分子置は、66万であった。

その反応液に、過硫酸アンモニウム1%水溶液(10g) 及 び亜硫酸水素ナトリウム 1 %水溶液(2a)を加え、85℃で 1時間反応させた後、冷却して、ポリマー(PAM-3) を得た。このポリマーの重量平均分子量は、74万であっ た。

【()()49】[合成例4] PAM-4の台成 還流冷却管を備えた四ツ口フラスコに、60%メタクロイ ルオキシエチルジメチルベンジルアンモニウムクロライ ド (22.5q)、40%アクリルアミド水溶液(168.6q)及びイ オン交換水(300g)を仕込み、窒素雰囲気下60℃まで加熱 10 後、その反応液に、過硫酸アンモニウム1%水溶液(10 g) 及び亜鞣酸水素ナトリウム1%水溶液(2g)を加え、8 5℃で1時間反応させた後、冷却して、ポリマー (PA M-4)を得た。このボリマーの重置平均分子置は、82万 であった。

【0050】〔合成例5〕 PAM-5の台成 還流冷却管を備えた四ツ口フラスコに、60%アクリルア ミドプロピルジメチルベンジルアンモニウムクロライド (23.6g)、49%アクリルアミド水溶液(168.6g)及びイ オン交換水(300g)を仕込み、窒素雰囲気下60℃まで加熱 20-後、その反応液に、過硫酸アンモニウム1%水溶液(10 g ) 及び亜硫酸水素ナトリウム 1%水溶液 (2g) を加 え、85℃で1時間反応させた後、冷却して、ポリマー (PAM-5)を得た。このポリマーの重置平均分子量 は、52万であった。

【0051】[合成例6] PAM-6の台成 還流冷却管を備えた四ツ口フラスコに、60%アクリルア ミドプロピルジメチルベンジルアンモニウムクロライド (23.6q) 、40%アクリルアミド水溶液(168.6q)及びイオ ン交換水 (300g) を仕込み、窒素雰囲気下60℃まで加熱。 後、その反応液に、過硫酸アンモニウム1%水溶液(5 q) 及び亜硫酸水素ナトリウム1%水溶液(2q)を加え、8 5℃で1時間反応させた後、冷却して、ポリマー (PA) M-6)を得た。このポリマーの重量平均分子量は、5 万であった。

【0052】「合成例7】 PAM-7の合成 還流冷却管を備えた四ツ口フラスコに、80%メタクロイ ルオキシエチルトリメチルアンモニウムクロライド (5, 2g) . 40%アクリルアミド水溶液 (174.0g) 及びイオン 交換水(3000)を仕込み、窒素雰囲気下60℃まで加熱後、 その反応液に、過硫酸アンモニウム 1 %水溶液(10g) 及 び亜鞣酸水素ナトリウム 1%水溶液(2a)を加え、85℃で 1時間反応させた後、冷却して、ポリマー(PAM-フ) を得た。このポリマーの重量平均分子量は、 104万であ った。

熱後、その反応液に、過職酸アンモニウム1%水溶液 (10g)及び蔓硫酸水素ナトリウム ) %水溶液(2g)を加 え、85℃で1時間反応させた後、冷却して、ポリマー (PAM-8)を得た。このポリマーの重置平均分子置 は、148万であった。

【0054】〔合成例9〕 PAM-9の台成 還流冷却管を備えた四ツ口フラスコに 60%アクリルア ミドプロピルジメチルベンジルアンモニウムクロライド (9.4q) 、40%アクリルアミド水溶液(174.0q)及びイオ ン交換水 (300g) を仕込み、窒素雰囲気下60℃まで加熱 後、その反応液に、過硫酸アンモニウム1%水溶液(10 g) 及び亜鞣酸水素ナトリウム1%水溶液(2g)を加え、8 5℃で1時間反応させた後、冷却して、ポリマー (PA M-9)を得た。このボリマーの重量平均分子量は、1 05万であった。

【0055】[合成例19] PAM-10の合成 還流冷却管を備えた四ツ口フラスコに、80%メタクロイ ルオキシエチルトリメチルアンモニウムクロライド(5.2 g)、イタコン酸(2.5g)、40%アクリルアミド水溶液 (17 |0.4g||及びイオン交換水 (300g)||を住込み、窒素雰囲気| 下60°Cまで加熱後、その反応液に、過輸酸アンモニウム 1%水溶液 (19g)及び亜鞣酸水素ナトリウム 1%水溶液 (2g) を加え、85℃で1時間反応させた後、冷却して、 ボリマー (PAM-10) を得た。このポリマーの重置平 均分子置は、50万であった。

【0056】〔合成例11〕 PAM-11の合成 還流冷却管を備えた四ツ口フラスコに、60%メタクロイ ルオキシエチルジメチルベンジルアンモニウムクロライ ド (9.0a) 、イタコン酸 (2.6a) 、40%アクリルアミド 水溶液 (170,4q) 及びイオン交換水 (300q) を住込み、 窒素雰囲気下60℃まで加熱後、その反応液に、過硫酸ア ンモニウム1%水溶液 (10g)及び亜硫酸水素ナトリウム 1%水溶液(2g)を加え.85℃で1時間反応させた後、 冷却して、ポリマー(PAM-11)を得た。このポリマ 一の重置平均分子置は、52万であった。

【0057】「合成例12】 PAM-12の合成 還流冷却管を備えた四ツ口フラスコに、60%アクリルア ミドプロピルジメチルベンジルアンモニウムクロライド (9.4g) 、イタコン酸 (2.5g) 、40%アクリルアミド水 | 溶液 (170,4g)| 及びイオン交換水 (300g)| を仕込み、窒 |素雰囲気下60°Cまで加熱後。その反応液に、過硫酸アン モニウム1%水溶液(10g)及び亜硫酸水素ナトリウム1 %水溶液(2g)を加え、85°Cで1時間反応させた後、冷 却して、ポリマー (PAM-12) を得た。このポリマー の重量平均分子量は、56万であった。

71

み、窒素雰囲気下60℃まで加熱後、その反応液に、過硫酸アンモニウム1%水溶液(10g) 及び亜硫酸水素ナトリウム1%水溶液(2g)を加え、85℃で1時間反応させた後、冷却して、ボリマー(PAM-13)を得た。このボリマーの重置平均分子置は、68万であった。

【① 0 5 9 】 [合成例14] PAM-14の合成 還流冷却管を備えた四ツ口フラスコに、60%アクリルア ミドプロピルジメチルベンジルアンモニウムクロライド (9.4q)、80%アクリル酸 (1.8q)、40%アクリルアミ ド水溶液 (170.4q) 及びイオン交換水 (300q) を住込 み、窒素雰囲気下60℃まで加熱後、その反応液に、過硫 酸アンモニウム 1 %水溶液(10q) 及び亜硫酸水素ナトリ ウム 1 %水溶液 (2q) を加え、85℃で 1 時間反応させた 後、冷却して、ボリマー(PAM-14)を得た。このボ リマーの宣費平均分子費は、86万であった。

【0060】[合成例15] PAM-15の合成 還流冷却管を備えた四ツ□フラスコに 40%アクリルア ミド水溶液 (177.8q)及びイオン交換水 (300q) を仕込 み、窒素雰囲気下60℃まで加熱後、その反応液に 過硫 酸アンモニウム1%水溶液 (10q)及び亜硫酸水素ナトリ 20 ウム1%水溶液(5q)を加えた。反応混合物を、85℃で1 時間反応させた後、60℃まで冷却し さらに、1%水酸 化ナトリウム水溶液 (7.0q)、37%ホルムアルデヒド (1.6q) 及び50%ジメチルアミン (2.0q) を加えて反応 を行い、ポリマー (PAM-15) を得た。このポリマー の重量平均分子量は、90万であった。

【0061】[合成例16] PAM-16の台成 還流冷却管を備えた四ツロフラスコに、40%アクリルア ミド水溶液(177.8g)及びイオン交換水(300g)を仕込 み、窒素雰囲気下60℃まで加熱後、その反応液に、過硫 酸アンモニウム1%水溶液(10g)及び亜硫酸水素ナトリ ウム1%水溶液(5g)を加えた。反応混合物を、85℃で1 時間反応させた後、60℃まで冷却し、さらに、1%水酸 化ナトリウム水溶液(7.0g)、37%ホルムアルデヒド (3.2g)及び50%ジメチルアミン(4.0g)を加えて反応 を行い、ボリマー(PAM-16)を得た。このボリマー の重量平均分子量は、96万であった。

【0062】 [合成例17] PAM-17の合成 還流冷却管を備えた四ツロフラスコに、N,N-ジメチルア ミノエチルメタアクリレート (7.8q) 、40%アクリルア 40 ミド水溶液 (168.6q) 及びイオン交換水(300q)を住込 み、窒素雰囲気下60℃まで加熱後、その反応液に、過硫 酸アンモニウム1%水溶液 (7q) 及び亜硫酸水素ナトリ ウム1%水溶液(2q)を加え、85℃で30分間反応させた 後、冷却して、ポリマー(PAM-17) を得た。このボ

み、窒素雰囲気下60℃まで加熱後、その反応液に、過硫酸アンモニウム 1 %水溶液 (15q)及び亜硫酸水素ナトリウム 1 %水溶液 (5q) を加え、85℃で3時間反応させた後、冷却して、ポリマー(PAM-18) を得た。このポリマーの宣置平均分子置は、300万であった。

【① 0 6 4】 [合成例19] PAM-19の合成 虚流冷却管を備えた四ツロブラスコに、80%メタクロイ ルオキシエチルトリメチルアンモニウムクロライド (5、 2g) 40%アクリルアミド水溶液 (174.0g)及びイオン交 換水 (300g) を住込み、窒素雰囲気下60℃まで加熱後、 その反応液に、過硫酸アンモニウム1%水溶液 (5g)及び 亜藤酸水素ナトリウム1%水溶液 (2g)を加え、85℃で30 分間反応させた後、冷却して、ボリマー (PAM-19) を得た。このボリマーの重量平均分子量は、20万であっ た。

【0065】 [合成例20] PAM-20の合成 還流冷却管を備えた四ツ□フラスコに、80%メタクロイルオキシエチルトリメチルアンモニウムクロライド (5、2q)、イタコン酸 (2,6q)、40%アクリルアミド水溶液 (170.4q) 及びイオン交換(29.0q) を住込み、窒素雰囲気下50℃まで無熱後、その反応液に、過硫酸アンモニウム 1%水溶液 (15q)及び亜磷酸水素ナトリウム 1%水溶液 (5q)を加え、85℃で2時間反応させた後、冷却して、ポリマー(PAM-20)を得た。このポリマーの重置平均分子置は、180万であった。

【① 0 6 6 】 [合成例21] PAM-21の合成 還流冷却管を備えた四ツロフラスコに、60%メタクロイ ルオキシエチルジメチルベンジルアンモニウムクロライ ド (22.5q)、80%アクリル酸 (4.5q)、40%アクリルア ミド水溶液 (160.0q) 及びイオン交換水 (300q)を仕込み、窒素雰囲気下60℃まで加熱後、その反応液に、過硫 酸アンモニウム 1 %水溶液 (5q) 及び亜硫酸水素ナトリ ウム 1 %水溶液 (2q) を加え、85℃で30分間反応させた 後、冷却して、ポリマー(PAM-21)を得た。このポ リマーの重置平均分子置は、18万であった。

【① 0 6 7 】 [合成例22] PAM-22の合成 運流冷却管を備えた四ツロフラスコに、40%アクリルア ミド水溶液(177.80)及び水(300g)を仕込み、窒素雰 圏気下60℃まで加熱後、その反応液に、過硫酸アンモニ ウム 1 %水溶液(10g)及び亜硫酸水素ナトリウム 1 %水 溶液(2g)を加え、85℃で1時間反応させた後、冷却し て、ポリマー(PAM-22)を得た。このポリマーの重 置平均分子置は、85万であった。

【0068】[合成例23] PAM-23の台成 還流冷却管を備えた四ツロフラスコに、40%アクリルア \*

特関平8-232193

23

(PAM-23) を得た。このポリマーの重置平均分子置は、79万であった。

【① 0 6 9】 [合成例24] PAM-24の合成 還流冷却管を備えた四ツロフラスコに、80%アクリル酸 水溶液 (5.2q)、40%アクリルアミド水溶液 (174.0q) 及び水(300q)を住込み、窒素雰囲気下60℃まで加熱後、 その反応液に、過流酸アンモニウム1%水溶液 (10q)及 び亜磁酸水素ナトリウム1%水溶液 (2q) を加え、85℃ で1時間反応させた後、冷却して、ポリマー (PAM-24) を得た。このポリマーの重置平均分子置は、90万で あった。 \* 還流冷却管を備えた四ツ口フラスコに、40%アクリルアミド水溶液(174.0g)及び水(300g)を仕込み、窒素雰囲気下60℃まで加熱後、その反応液に、過硫酸アンモニウム 1 %水溶液(10g)及び亜硫酸水素ナトリウム 1 %水溶液(2g)を加えた。85℃で1時間反応させた後、3 %水酸化カリウム水溶液で加水分解を行い、ポリマー(PAM-25)を得た。このポリマーの重量平均分子量は、55万であった。

で1時間反応させた後、冷却して、ポリマー(PAM- 【0071】(疎水性置換基を有するアニオン性共重合 24) を得た。このポリマーの重置平均分子置は、90万で 19 体について)成分Bについては、以下の6種類のポリマあった。 - を用いた。

【0070】[合成例25]

PAM - 25の合成

B-1:スチレン・マレイン酸共重合体

B-2:ステレン・マレイン酸共重台体

B-3:スチレン・アクリル酸共重合体

B-4:ステレン・アクリル酸共重合体

B-5:ステレン・アクリル酸共重合体

重置平均分子置= 1700

重置平均分子置=13000

重置平均分子置=39000

{酸化值= 230}

重置平均分子置=19500

**(酸化值= 230)** 

宣置平均分子置= 39000

〈酸化值= 150〉

B-6:α-オレフィン・マレイン酸共重合体 重置平均分子置=25000

【①①72】(塗布液の調製)本発明に該当する各種PAMの水溶液(成分A)と疎水性置換基を有するアニオン性共重合体の水溶液(成分B)を、所定の比率で加えることにより、簡単に本発明の吸水度コントロール組成物の塗布液を調製することができる。混合した時に、不溶性の花般物を生じる塗布液は、本発明では好ましくない。

【①①73】(新聞印刷用紙原紙の製造) DIP(脱星パルプ)35部、TMP(サーモメカニカルパルプ)30部、GP(グランドパルプ)20部、KP(グラフトパルプ)15部の割合で複合離解し、フリーネスを200に調製した混合パルプをベルベフォーマー型抄紙機にて、抄紙速度900m/mmで抄紙し、未サイズ、ノーカレンダーの新聞印刷用紙原紙を得た。この原紙は、坪置43g/㎡、密度9.55、白色度51%、平滑度60sec、静摩擦係数0.45、動摩擦係数0.56であり、一般の新聞印刷用紙と吸水性以外の紙質(例えば、強度など)は、同等の原紙であった。また。この原紙は、内添サイズ剤を含まず、吸水性の程度は、点滴吸水度法で、5秒であった。

【①①74】〈新聞印刷用紙の製造〉

【実施例1~138】各種PAM(PAM-1~PAM-23)の水溶液に、線水性置換基を有するアニオン性共 重合体(B-1~B-6)の水溶液を配台比1:1(固 形分重置比)で加え、所定濃度の塗布液を調製した。得

[0076]

【比較例19~43】各種PAM(PAM-1~PAM-23)の水溶液単独で、所定濃度の壁布液を調製した。 得られた塗布液を、前述の新聞印刷用紙原紙に、メイヤーバーを用いて、塗布置が 0.8~ 2.00/m の範囲で、塗 布した。塗布後、カレンダー処理を行い、新聞印刷用紙を得た。実施例1~ 138及び比較例1~43の新聞印刷用紙でのいて、フェルト面の点滴吸水度を測定した。その結果を表1~表7にまとめる。

点滴吸水度の測定: Japan TAPPI No.33 (吸収性の紙の 吸水速度試験方法) に準じて、適下水量1 μ ! で測定し (14)

特闘平8-232193

		, ,		
25				26
例示的.	PAMの種類	アニオン色材料の磁類	点澈吸水度	_
	(政分人)	(成分B)	(砂)	_
実施例 1	P A M - 1	B - T	57	
実施例 2	PAM-2	8-1	27	
実施例3	PAM-3	B-1	26	
实施例4	P A M - 4	B - 1	46	
突趋例 5	P A M - 5	B - 1	25	
実施例6	P A M - 6	B - 1	21	
実施例7	PAM-7	B - 1	82	
実胞例 8	PAM-8	B - 1	>300	
实施例 9	PAM-9	B - 1	>300	
美遊別10	P A M - 10	B - 1	2.7	
実施例11	P A M - 11	B - 1	23	
実施例12	P A M - 12	8-1	35	

B - 1

B - 1

8-1

8 - 1

28

39

161

>300

实施例17	P A M - 17	B - 1	37
変数例18	PAM-18	B - 1	<b>8</b> 9
実施例19	PAM-19	B-1	71
実施例20	P A M - 20	B - 1	38
突脑例21	P A M -21	B – 1	21
実施到22	PAM-22	E-1	22
夹笔例23	PAM-23	B - 1	20
比較何 1	PAM-24	B - 1	7
比较例2	PAM-25	B - 1	7
比较例3	なし	B - 1	9

[0078]

実施例13

英施資14

実施剣[5

実施例16

PAM~13

PAM-14

P A M - 15

P A M - 16

【表2】

(15)

特闘平8-232193

27

例录fio.	PAMの種類	アニオン性材料の種類	点商吸水斑
	(成分A)	(成分8)	(\$p\)
実施例24	PAM-1	B - 2	67
突施例25	PAM-2	B - 2	26
突施例26	8 - M A 9	B - 2	29
実施例27	PAM-4	B - 2	44
突越到28	PAM-5	$\mathfrak{B}-2$	28
実施與29	PAM-6	B - 2	22
実施936	PAM-7	B - 2	192
卖拖倒31	P A M - 8	E ~ 2	>300
实施例32	P A M - 2	B - 2	>300
夹旋例33	PAM-10	8 – 2	2\$
延續例34	P A M - []	8-2	25
夹拖例35	PAM - 12	B - 2	39
実施例36	PAM-13	B - 2	28
电影图37	PAM-14	B-2	47
医施例38	P A M -15	$\mathfrak{p}-2$	159
走施例39	PAM-18	B - 2	>300
足施例40	PAM-17	B <b>-</b> 2	48
起遊倒41	PAM-18	8 – 5	86
支護到42	P A M - 19	8 - 2	68
起施例43	P A M - 20	B - 2	\$8
足施例44	P A M -21	B - 2	22
<b>光施約45</b>	P A № - 22	B - 2	29
<b>尼施例46</b>	PAM-28	B - 2	20
比較例4	P A M - 21	ਲ <b>–</b> 2	6
比較例5	PAM-25	B - 2	7
比较例 6	なし	B - 2	10

[0079]

【表3】

(15)

特闘平8-232193

29

	PAMの種類	アニオン性材料の亜領	点滴吸水度
	(度分A)	(成分8)	(砂)
実施例47	PAM-1	3 - 3	>300
実施例48	PAM-2	B-3	84
実施例48	PAM-3	8 - 3	>300
实施例50	PAM-4	g-g	>390
<b>光路例51</b>	PAM-5	B - 3	138
実施例52	PAM-6	B - 3	114
<b>契約例53</b>	PAM-7	B - 3	>300
実施例54	PAM-8	B - 3	>300
<b>実総例55</b>	PAM-9	B - 3	>3ú0
支施约56	PAM-10	B - 3	82
実施例57	P A M - 11	B - 3	93
<b>炎遊例58</b>	P A M - 12	B - 3	>300
<b>実施例59</b>	PAM-18	B - 3	>300
実施到80	PAM-14	B - 3	>300
<del>发</del> 施例61	P A M - 15	B <b>-</b> 3	>800
<b>灾施例</b> 62	P A M - 16	E ~ 3	>800
<b>突旋例68</b>	PAM-17	B - 3	286
実施例64	P AM - 18	B-3	70
実施例65	P A M - 19	B — §	>300
実施例66	P A M - 20	8-3	90
実施例67	PAM-21	B - 3	>300
支施例68	PAM-22	B - 3	>300
医施例69	PAM-23	<u>B-3</u>	184
比較例7	PAM-24	B - 3	?
比較例8	PAM-25	B-3	8
比較例9	なし	B - 3	10

[0800]

【表4】

(17)

特関平8-232193

32 3<u>1</u> 点腐败水医 アニオン他材料の種類 PAMの証礙 例示iko. (成分3) ⟨秒⟩ (成分A) >3ú0 B - 4 PAM-1 英施例70 117 B-4PAM-2 実施到71 98 B-4PAM-3 实施到72 8-4 >300 PAM-4 実施例73 284 B - 4PAM-5 实施到74 8-4 153 PAM-6 奥越例75 >300 P A M - 7 実施例76 >300 3-4 8-MA9 実施例77 >300 P A M - 9 実趋例78 104 PAM-18 実施例79 B -- 4 73 突絡例80 PAM-11 >300 B-4PAM-12 実施例81 >300 B - 4 実施例82 PAM-13 >300 PAM-14 爽路例83 >300 PAM-15 英能例84 >300 8 - 4PAM-16 実施例85 290 実施例86 PAM-17 77 B - 4 PAM-18 実施例87 >300 3 - 4PAM-19 突施例88 8 - 4 163 PAM-20 实起例89 >300 B - 4 PAM-21 実施例90 230 B-4PAM-22 奥施例91 189 PAM-23 突熄例92 8 B-4PAM-24 比較例10 8 B - 4 PAM-25 比較例11

[0081]

【表5】

B-4

なし

比較例以

10

(18)

33

特闘平8-232193

34

到承知.	PAMの種類	アニオン性材料の罹類	点类吸水度
~ p. 200. W	(政分A)	(成分8)	(参)
<b>夹施例93</b>	PAM-1	B - 5	>\$00
<b>卖施例94</b>	PAM-2	B - 5	128
<b>囊施例95</b>	PAM-3	B - S	>300
发施例98	P A M - 4	B - 5	>300
英施例97	P A M - 5	B-5	26\$
実施到98	PAM-6	B - 5	34
実施到99	P A M - 7	B - 5	>300
災施約100	PAM-8	B - 5	>300
<b>灾施例101</b>	PAM-9	B - 5	>300
実施例102	P A W -10	B - 5	1.34
安維例103	FAM-11	B — 5	202
<b>実施例104</b>	PAM-12	B - 5	>300
<b>主族例185</b>	PAM-13	<b>5</b> – 5	>300
変強例106	PAM-14	$\theta - 5$	>300
<b>東施例197</b>	PAM-15	<b>8</b> – 5	>300
実施例108	PAM-16	B - 5	>300
東遊例109	PAM-17	в - \$	>300
<b>実施</b> 例110	P A M - 18	B - 5	119
<b>実施例111</b>	P & M - 19	B - 5	>300
実施例112	P A M - 20	B - 5	122
支施例113	P AM -21	B - 2	>300
<b>実施例114</b>	P A M - 22	B - 5	2 <b>02</b>
定施例115	P A M - 23	B - 5	125
比较例13	PAM-24	B <b>-</b> 5	7
比较例14	PAM-25	· B-5	7
比較到15	なし	B - 5	01

[0082]

【表6】

(19)

35

特闘平8-232193

36

	 _	٠.	_			 		_	 _					

到示Mo.	PAMの機類	アニオン性材料の複類	沒來仍斷点	
	(成分A)	(成分B)	(₺)	
突焰例118	P A M ~ 1	B - 6	47	
実施例117	PAM-2	B - 6	125	
要納例118	P A M - 3	B - 6	29	
突起例119	P A M 4	B - 6	113	
麦瓶的120	P A M — 5	в – є	210	
実施例121	PAM-6	<b>s</b> - 6	50	
爽施例122	P A M - 7	B - 5	20	
実施例123	PAM~8	B — 6	42	
実施例124	PAM-9	$B-\delta$	>300	
実施例125	P & M - 10	B - 6	33	
実施到126	PAM-11	B - 6	82	
<b>宽趋例127</b>	P A M - 12	B - 8	128	
夷雄例128	P A M - 13	B-6	69	
英施例129	PAM-14	B <b>- 6</b>	114	
吳趋例130	PAM-15	B - 6	72	
史施例131	PAM-16	B — 6	217	
芝施例132	PAM-17	$\mathbf{E} - \mathbf{G}$	48	
英海例133	PAM-18	B - 6	122	
<b>長組別134</b>	PAM-19	B - 6	23	
医施姆135	P A M -20	B-6	37	
电鲍例136	P & M -21	B - 6	56	
医施例137	PAM-22	8 - 6	20	
医短例138	PAM-23	B - 6	20	
<b>比較例16</b>	PAM-24	B - 6	7	
上較例1?	PAM ~ 25	B <b>-</b> 6	8	
<b>收例18</b>	なし	B = 6	10	

[0083]

[表?]

37

3	7	₹
•	•	•

例示的,	PAMの種類	アニオン性材料の種類	人類吸水度
,,,,,,,,,,	(成分A)	(成分B)	(秒)
比較例19	P A M - 1	なし	8
<b>比較例20</b>	P A M - 2	なし	8
处較例21	P A M - 8	なし	8
比較例22	8 A M − 4	なし	7
比較例23	P A M - 5	なし	В
比較例24	PAM - 6	なし	8
比较例25	PAM-7	なし	6
比較例26	PAM-8	なし	7
比较例27	PAM-9	なし	5
比較例28	PAM-10	なし	8
比較例29	PAM-11	なし	7
比较例30	PAM-12	なし	3
比較例31	P A M - 13	なし	7
比较例32	PAM-14	なし	7
比較例33	PAM-15	al	6
比較例34	PAM-16	在上	រ
比較例35	P & M - 17	なし	6
比较到36	81 - M A 9	なし	E
K			
?	PAM-19	<b>a</b> l	7
比較阿38	P A M - 20	なし	8
比較例39	PAM-21	なし	5
比較例40	PAM-22	なし	6
比較例41	P A M - 23	なし	7
比较例42	P A M - 24	なし	5
比较例48	P A M ~ 25	<u></u>	5

【0084】表1~表7を見てわかるように、次に示す 組み合わせが、 300秒以上の点滴吸水度、すなわち、高 い吸水性を示した。

型のPAM/スチレン・アクリル酸共重合体(例えば、 PAM - 1 / B - 3

2)アクリルアミド・メタクロイルオキシエチルトリメチ ルアンモニウムクロライド共重合体型のPAM/スチレ ン・アクリル酸共量合体(例えば、PAM-3/B-3. PAM - 7/B - 3)

3)アクリルアミド・メタクロイルオキシエチルジメチル ベンジルアンモニウムクロライド共重合体型のPAM/ スチレン・アクリル酸共重合体 (例えば、PAM-4/ B-3, PAM-8/B-3

4)アクリルアミド・メタクロイルオキシエチルジメチル ベンジルアンモニウムクロライド共重合体型のPAM/ スチレン・マレイン酸共重合体 (例えば、PAM-8/ B-1

5)アクリルアミド・アクリルアミドプロピルジメチルベ

チレン・アクリル酸共重合体(例えば、PAM-9/B

カアクリルアミド・アクリルアミドプロピルジメチルベ 1)アクリルアミド・N,N-ジメチルアクリレート共重合体 30 ンジルアンモニウムクロライド共重合体型のPAM/a ーオレフィン・マレイン酸共重合体(例えば、PAM-9/B-6

> 8)アクリルアミド・イタコン酸・アクリルアミドプロピ ルジメチルベンジルアンモニウムクロライド共重合体型 のPAM/スチレン・アクリル酸共重合体(例えば、P AM - 12/B - 3

> 9)アクリルアミド・イタコン酸・メタクロイルオキシエ チルジメチルベンジルアンモニウムクロライド共重合体 型のPAM/スチレン・アクリル酸共重合体(例えば、

46 PAM-13/B-3)

10) アクリルアミド・アクリル酸・アクリルアミドプロ ピルジメチルベンジルアンモニウムクロライド共重合体 型のPAM/スタレン・アクリル酸共重合体(例えば、 PAM - 14/B - 3

11) PAMのマンニッヒ反応による変性物/スチレン・

**特闘平8-232193** 

40

3)

[0085]

【比較例4.4】両性PAM(商品名:ポリストロン 6% /荒川化学工業(株)製)の水溶液とアニオン性PAM (商品名:ポリストロン 117/荒川化学工業(株)製) の水溶液を配合比1:1(固形分重量比)で加え、所定 濃度の塗布液を調製した。得られた塗布液を、前述の新 聞印刷用紙原紙に、メイヤーバーを用いて、塗布した。 その後、カレンダー処理を行い、新聞印刷用紙を得た。 塗布量:0.88q/m 点滴吸水度:6秒

39

[0086]

【実施例139~153】高い吸水度が得られるPAM / 疎水性置換基を有するアニオン性共重合体の組み合わ せについて、5種類の配合比(PAM:アニオン性共重 合体=80:20.60:40、50:50、40:60、20:80(固形 分重量比))で、所定濃度の塗布液を調製した。得られ た各塗布液を、前述の新聞印刷用紙原紙に、メイヤーバーを用いて、塗布置が 0.8~2.0q/m の範囲で、塗布し た。塗布後、カレンダー処理を行い、新聞印刷用紙を得 た。

[0087]

【比較例4.4~5.8】高い吸水度が得られるPAM/線水性面換基を有するアニオン性共宣合体の組み合わせについて、2種類の配合比(PAM:アニオン性共重合体\*

\* = 100: 0、0: 100)、すなわち、PAM単独、あるいはアニオン性共享合体単独で、所定濃度の塗布液を調製した。得られた各塗布液を、前述の新聞印刷用紙原紙に、メイヤーバーを用いて、塗布置が 0.8~ 2.0g/mの範囲で、塗布した。塗布後、カレンダー処理を行い、新聞印刷用紙を得た。得られた新聞印刷用紙について、接触角による吸水時間の評価及び適下5秒後の接触角の測定を行った。

接触角による吸水時間の評価:新聞印刷用紙に, 5 μ ! 10 の水滴を滴下し、滴下してから、この水滴の接触角が20 度以下になる時間を測定した。(単位:秒)

なお、吸水時間の評価において、「>180は、吸水時間が 180秒以上である」ことを示す。

適下5秒後の接触角の測定:新聞印刷用紙に、5μ!の 水滴を適下し、滴下してから5秒後の接触角を測定し た。(単位:度)

なお、接触角は、Dynamic Absorption Tester 1100DAT (Fibro 性製)を用いて、測定を行った。実施例 139~ 153及び比較例44~58の新聞印刷用紙について、接触角 26 による吸水時間の評価の結果を、表8~表9にまとめ る。

[0088]

【表8】

接触角による吸水時間の測定結果

	段の選手による数	Wed to as to	C40.7K			
<b>鲜示加</b> ,	成分A/Bの	成分Aと比	R分Bの配金			
	組み合わせ	30:20	60:40	50:56	40:60	20:80
異施到139	PAH-1/B-3	ţô4	. 157	347	124	104
実施例140	PAY-3/B-3	56	151	163	141	89
奥施例141	PAN-7/8-3	120	>180	174	>180	91
<b>吳牌夠142</b>	PAM-4/B-3	48	>130	161	138	98
突旋例143	PAN-8/8-1	79	59	54	35	34
実施例144	PAN-8/B-3	126	179	>180	081<	137
実施例145	PAX-9/B-1	112	100	108	34	46
寒點例146	PAN-9/B-3	88	>180	>180	>180	143
尖施例147	Pa <b>H-9/B</b> -6	101	174	>180	>180	157
突焰例148	PAM-12/8-3	173	172	164	180	158
<b>実處例]49</b>	PAM-13/8-3	171	>180	162	159	121
突筋例[5]	PAN-14/8-3	i <b>15</b>	127	>189	157	152
<b>表热例151</b>	PAR-15/8-3	77	82	90	<b>\$</b> 0	41
<b>実施何152</b>	PAN-15/8-3	98	145	170	110	90
実越例158	PAR-22/B-3	8ê	78	95	78	55

(単位:砂)

[0089]

【表9】

(22)

特闘平8-232193

41

接触角による吸水時間の脚定結果

例示》0.	概分A/Bの	成分人と成分8の配合比率			
	組み合わせ	100 : 0	0:100		
比較例和	PAM-1/B-3	18	13		
比較例45	PAH-3/B-3	17	12		
比較例48	PAR-7/B-3	12	13		
比較例47	PAN-4/B-3	18	13		
比較例48	PAN-8/8-1	15	15		
比較例49	P4W-8/8-3	15	13		
比较例50	PAW-9/B-1	11	15		
比較例51	PAN-9/B-3	11	13		
<b>比较妈</b> 52	Pak-9/B-6	11	17		
比較例53	PAM-12/B-3	13	1.3		
比較例54	PAN-13/8-3	15	13		
比較例55	PAR-14/8-3	12	13		
比较例58	PAN-15/B-1	£5	15		
比較到57	PAR-15/B-3	15	13		
比較夠58	PAR-22/B-3	ΙŽ	13		

(単位:沙)

【①①90】表8及び表9より、本発明の成分A及び成 分Bは、単独では、吸水性を発現させるものではなく、 20 の接触角の測定結果を、表10~表11にまとめる。 両者を組み合わせることにより、はじめて、吸水性付与

\*及び比較例44~58の新聞印刷用紙について、適下5秒後

[0091]

効果が得られることがわかる。また、実施例 139~ 153\*

【表10】

		の後期用の別元都来
例來No.	成分A/Bの	吸分Aと成分8の

例來No.	成分A/Bの	延分A と印	3分8の配合			
	組み合わせ	80:20	50:40	50:50	40:88	20:80
突施例139	PAY-1/8-3	85. 6	84. 9	38. T	87. 4	<b>\$7.</b> 8
実施例140	PAM-3/B-3	81. T	87. 5	89. 6	90. 5	88.5
<b>英施例[4]</b>	PAM-7/R-3	86. 2	89. 2	90.5	92- 6	36. 1
突施例142	PAM-4/B-3	83. 8	88. 9	8 <del>9</del> . 6	87. 5	85. 3
<b>吳遊</b> 到143	PAR-8/B-1	79. 3	82.0	91.7	36. I	79. 5
突缩到144	P#M-8/B-3	88.8	91.2	91. 2	87.5	87. ŷ
実施例145	PaN-9/B-1	83.5	84.1	<b>8</b> \$. 1	86. 2	80. 7
英施例146	PAN-9/B-3	85.8	91.8	91.3	86. 6	88. 7
实施例147	PAN-9/B-6	88. 9	87. 1	89. 0	89. L	87. 7
<b>実</b> 施到148	PAS-12/B-3	83. 8	90.3	91.8	84. 4	88. 1
実施例149	PAM-13/B-3	35_7	97. 3	92. 2	89.2	84.8
実施到150	PAN-14/8-3	84. 9	90. 8	91. 9	87.1	84. 2
<b>策칦例151</b>	PAY-19/B-1	<b>86.</b> 4	86. 5	87.4	86. 9	79. 9
<b>泛跑的152</b>	PAY-15/8-3	87. 9	90.8	91.1	87. B	8f. 2
奥施例153	PAN-22/B-3	84. 2	84. 3	27.7	83. 8	80.8

(単位: 度)

[0092]

46 【表11】

特関平8-232193

43

治下 5 秒多の軽触角の測定結果

<b>製下り砂製の砂製料の</b> 間に指来							
例示)(a.	成分A/Bの	成分Aと成分Bの配合比率					
	製み合わせ	100 : 0	9:100				
比較例44	PAN-1/8-3	65. 9	70. 5				
比較例45	PAM-3/B-3	54.4	7û. 5				
比較例46	PAM-7/B-3	56. 9	70. 5				
比較例47	PAY-4/B-8	62. 3	76. 5				
法控例48	PAM-8/B-1	55. <b>4</b>	67.7				
比较例49	PAM-8/8-3	55. 4	70. 5				
比較到50	PAN-9/B-1	53. 9	67. 7				
比较到51	PAN-9/0-3	53. 9	79. 5				
比較例52	PAM-9/B-6	53. 9	89.8				
比較例53	PAN-12/B-3	56. 5	79.5				
比較例54	PAN-13/B-3	61. 7	70. S				
比较别55	PAN-14/B-3	61. 9	78. 5				
比較終58	PAN-15/B-1	51.6	87.7				
比较例57	Pay-15/8-3	51.6	7d. 5				
比較例58	PAY-22/B-3	<b>52</b> . 2	70.5				

(単位:度)

【0093】表10及び表11より、比較例の新聞印刷用紙 では、適下5秒後の接触角は小さくなっており、水滴の 20 る。

[0094] 【表12】

\*紙について、点滴吸水度の測定結果を、表12にまとめ

変形が起こってることが絶察される。それ故、接触角の 面からも、実施例の新聞印刷用紙が吸水性に優れている

ことがわかる。さらに、実施例 139~ 153の新聞印刷用\*

点路吸水体の数定効果

点器数水量 P. 60 定枢 来						
对示心.	成分人/8の	成分Aと成分Bの配合比率				
	組み合わせ	80:20	69:40	50:50	49:60	20:80
突施例139	PAN-1/B-3	3,54	>300	>300	250	>306
<b>実施約14</b> 0	2A¥-3/B-3	24	78	30	>300	166
実施例147	P##-7/B-3	38	>300	>300	>300	196
<b>英超例142</b>	PAY-4/B-3	35	>300	>300	>300	>300
<b>英施例143</b>	Pau-8/8-1	46	>300	>300	22	27
<b>突施例</b> 144	Pak-8/8-3	148	>300	>300	>300	>300
<b>実施例145</b>	PAN-9/B~1	195	>300	>300	58	31
英語例1.46	PAR-9/B-3	54	>300	>300	>300	>300
実施到147	PAY-9/B-6	67	>300	>300	>369	>300
<b>美越痢148</b>	PAS-12/B-3	>300	>360	>300	>800	155
京随例[49	PAM-13/R-3	129	>300	>389	>300	>306
芝加例150	PAN-14/8-3	59	>300	>300	204	181
<b>走跑例</b> 151	PAR-15/B-]	39	98	147	105	102
足脏切152	PAJ-15/B-3	107	>300	>380	>300	>\$00
支施例153	P41-22/B-3	41	92	133	131	63

(學位:沙)

【0095】表8、表10及び表12より、接触角度法(接 鮭角による吸水時間、あるいは適下5秒後の接触角)と 点滴吸水度法の結果の間には、ある程度の相関関係が認 められ、したがって、吸水性の評価は、どちらかの方法 で行えばよい。

製))の水溶液を配合比1:1(固形分重置比)で加え、 所定濃度の塗布液を調製した。得られた塗布液を、前述 の新聞印刷用紙原紙に、メイヤーバーを用いて、塗布置 が 0.8~ 2.9q/m の範囲で、塗布した。その後、カレン ダー処理を行い、新聞印刷用紙を得た。比較例59~81の

	٠-

	PAMの程度	アニオン性材料の種類	接触角()
例示的.		PAM-24	<b>61.</b> 3
比較例59	P A M - 1	•	60. 9
比較例80	P A M - 1	G -3000	
比較例51	P A M - 1	ポリストロン117	<b>62.</b> 0
比较例62	F A M - 3	P A M - 24	<b>5</b> 0. 9
比较例63	P A M - 3	C - 3090	49. 6
比较到64	P AM - 3	ポリストロン117	51.5
比较到65	PAM-4	P A M - 24	<b>54. 8</b>
<b>经税</b> 例66	P A M - 4	G = 3600	53. 5
比较例67	PAM-4	ポリストロン!!!?	54. 0
比較例88	P A M - 7	P A M - 24	<b>50.</b> 5
比較到69	P A M - 7	PAM-25	50. <del>9</del>
比較例70	PAM-7	G - 3806	48. 0
比較例11	P A M - 8	P A M - 24	<b>5</b> 2. 3
比较到72	P A M - 8	C -3000	48. 0
比較例73	PAM-9	PAM-24	52.5
比较例74	PAM-9	G - 3000	45. 9
<b>比較例75</b>	PAM-12	P A M - 84	54. 0
<b>比較夠76</b>	P A M 12	G -3000	49.2
上較例77	P A M -12	ポリストロン1!7	51.5
比較例78	PAM - 13	P A M - 24	53.8
比較例79	PAM-13	G - 3080	50.4
比較例88	PAM-14	P A M - 34	52.6
比較例81	PAM-14	G - 3090	49.5

【① ① 9 8】本発明のカチオン性を有するPAMとアニオン性PAMの組み合わせでは、滴下 5 秒後の接触角は、60度以下であり、単純に、カチオン性ポリマーとアニオン性ポリマーを複合しても、吸水性付与効果は、得ることができない。表11と表13を比較すると、本発明のカチオン性を有するPAMと本発明以外のアニオン性PAMの併用は、本発明のカチオン性を有するPAM単独 30使用の場合より、吸水性付与効果が低いことがわかる。【① ① 9 9 】

45

【実施例154~167】カチオン性を有するPAMの水溶液に、線水性置換基を有するアニオン性共重合体の水溶液を、所定の配合比(固形分重量比)で加え、所定滤度の塗布液を調製した。得られた塗布液を、前途の新聞印刷用紙原紙の下面に、ゲートロールコーターを用いて、塗布した。塗布後、スーパーカレンダー処理を行い、新聞印刷用紙を得た。

#### [0100]

【比較例82~83】カチオン性を有するPAMの水溶液(PAM-1. あるいはPAM-13)を、所定濃度に調製し、塗布液とした。得られた塗布液を、前述の新聞印刷用紙原紙の下面に、ゲートロールコーターを用いて、塗布した。塗布後、スーパーカレンダー処理を行

【①101】塗布置の測定:ケルダール法により含有窒素量を求め、換算した。

点滴吸水度の測定:前述の方法に従った。

接触角の測定:前述の方法に従った。

(滴下水置5 µ 1 で滴下5 秒後の接触角を測定した。) ネッパリ強度の測定:新聞印刷用紙を4×6 cmに 2 枚切り取り、塗工面を温度20°Cの水に5 秒間浸せき後。塗工面同士を密着させた。外側両面に新聞印刷用紙原紙を重ね。50kg/m²の圧力でロールに通し、25°C、60% RHで24時間調湿した。3×6 cmの試料片とした後、引っ張り試験機で、引っ張り速度30mm/mmの条件で測定を行った。測定値が大きいほど、剥がれにくい(逆の言い方をすると、結着性が強い)ことを意味する。本発明の新聞印刷用紙では、ネッパリ強度が25.0g/3cm 以下のものを、

「訓解性が良好である」とした。

【①102】なお、「破れた。」は、引っ張り試験機で 40 サンブルを剥削させる際、接着面で剥削が起こらずに、 サンブル目体の層間剥離現象が起こったことを意味す る。言い換えれば、この測定法では測定できないほど、 粘着性が高いことを意味している。

表面強度の測定:表面強度は、2種類の測定方法。すなわちブリュフバウED刷試験機による印刷強度の測定及び

60刷用紙(印刷面論: 4×20cm)に、印圧:15N/m. 60刷速度:6.0m/secで塗布した。塗布時におけるゴムロールと新聞印刷用紙が剥がれる際の繊維の立上がりの個数を、顕微鏡で測定した。測定値が小さいほど、表面強度が強いことを意味する。本発明では、微維の立上がりの個数が20個以下を「表面強度に優れている」とした。表面強度B(FRT)

新聞印刷用紙をマシーン方向に、 300mm×幅35mmに切り\*

\*取り、表面解析装置FIBR 1000 (Fibro system AB製)を用いて、一定面積(im') における繊維の0.1mmより長い毛羽立ちの数を求めた。測定値が小さいほど、表面強度が優れていることを示している。本発明の新聞印刷用紙では、1 m' 当たりの毛羽立ちの数が22個以下のものを、 "表面強度に優れている"とした。

[0104]

【表 14】

例示No. 成分A 成分	成分B	配合此	<b>独布质</b>	就水砂乾点	淩験角	ネッパリ塾度	App企關表	8 現袋函费	
~		(A:B)	(所)	(秒)	(度)	(g/3cm)	(個)	(何)	
支施例184	PAR-1	B - 3	50 : 50	0, 55	>308	92	23. 8	5	10
奥施例185	PAN-3	B - 3	40:80	0. 49	>300	91	20.8	6	11
冥遊倒155	PA#~7	B-3	<b>59 : 5</b> 0	0. 40	>300	90	18. 6	6	11
发胎例157	PAN-4	<b>3</b> – 3	20:80	0. 29	115	90	19.5	15	17
點應例158	B-KKS	B - 1	60:40	8. 41	>300	92	19.8	6	10
美鲍例159	8-KK9	$\mathfrak{g} = \mathfrak{g}$	20:80	0. 72	>300	93	17. 5	1	12
英軸與160	Pay-9	9 - 1	<b>50:50</b>	0. 42	240	90	19. 9	7	12
发触到161	P4H-9	B - 3	50:56	<b>6.</b> 21	28	86	12. 5	12	14
表施例162	6-878	B ~ 6	50 : 50	0. 38	100	90	14.6	10	13
<b>美施例163</b>	PAN-12	B - 3	50:50	9. 50	>300	92	23.7	6	11
異題例164	FAN-12	B - 6	50 : 50	0.38	>\$05	90	20. 1	9	13
実施例165	PAN-13	B - 3	50:50	ù. 33	១ដ	88	18.2	10	12
奥施河166	PAN-14	B-3	50:50	0, 52	>500	91	23. 9	6	11
奥施約167	PAR-22	8 - 8	50 : 50	9. 47	40	84	20. 3	8	12
比較網82	PAN-1	なし	100: 0	0. 48	3	88	破れた。	6	13
比較例83	PA\$-13	なし	100: 0	0. 42	8	65	破れた。	1	13

【①105】また、得られた新聞印刷用紙の動/静摩擦 係数については、本発明の吸水性コントロール組成物を 塗布しても、特に、著しく悪化するととはなかった。 例えば、実施例 160の新聞印刷用紙

実施例 163の新聞印刷用紙

実施例 164の新聞印刷用紙

動摩擦係数=0.48

静摩擦係数=0.57

新聞印刷用紙原紙

動摩擦係数=0.45 静摩擦係数=0.56 であった。 なお、動/静摩擦係数の測定は、JAPAN TAPPI No.3G-79 (紙および板紙の摩擦係数試験方法)に従った。

[0106]

【比較例84】スチレン・マレイン酸重合体(B-1)を、所定濃度に調製し、塗布液とした。得られた塗布液を、前述の新聞印刷用紙原紙の下面に、ゲートロールコーターを用いて、塗布した。塗布後、スーパーカレンダー処理を行い、新聞印刷用紙を得た。

【比較例85】スチレン・アクリル酸重合体(B-3) を、所定濃度に調製し、塗布液とした。得られた塗布液 を、前述の新聞印刷用紙原紙の下面に、ゲートロールコ 30 -ターを用いて、塗布した。塗布後、スーパーカレンダ -処理を行い、新聞印刷用紙を得た。

塗布量: 0,70q/㎡ (塗工品と原紙の絶乾重量の差により 算出した。)

点滴吸水度:12秒、接触角:72度

表面強度A:40個、表面強度B:36個

[0108]

【比較例86】αーオレフィン・マレイン酸重合体(B-6)を、所定機度に調製し、塗布液とした。得られた 塗布液を、前述の新聞印刷用紙原紙のF面に、ゲートロ 40 ールコーターを用いて、塗布した。塗布後、スーパーカ レンダー処理を行い、新聞印刷用紙を得た。

塗布量: 9,65q/㎡ (塗工品と原紙の絶乾重量の差により 算出した。)

点滴吸水度:11秒、接触角:69度 表面強度A:43個、表面強度B:37個

特関平8-232193

49

重量比)で加え、塗布液を調製した。得られた塗布液 を、前述の新聞印刷用紙原紙の下面に、ゲートロールコーターを用いて、塗布した。しかしながら、ゲートロール塗工時の塗工材料の泡立ちは著しく、塗工適性には問題があった。塗布後、スーパーカレンダー処理を行い、新聞印刷用紙を得た。

塗布量: 0.50q/m²

点滴吸水度:17秒、接触角:75度

ネッパリ強度:「破れた。」、表面強度A: 7. 表面強度B:11

#### [0110]

【比較例88】酸化デンプン(商品名:SK-20 /日本コーンスターチ(株)製)の棚液に、スチレン・アクリル酸系表面サイズ剤(商品名:コロバールM-150-9 /星光化学工業(株)製)の水溶液を、配合比5:2(固形分重量比)で加え、塗布液を調製した。得られた塗布液を、前述の新聞印刷用紙原紙の下面に、ゲートロールコーターを用いて、塗布した。しかしながら、ゲートロール塗工時の塗工材料の泡立ちは著しく、塗工適性には問題があった。塗布後、スーパーカレンダー処理を行い、新聞印刷用紙を得た。

塗布量:0,54q/㎡

点滴吸水度:12秒、接触角:70度

ネッパリ強度:「破れた。」、表面強度A: 6 表面強度B:10

### [0111]

【比較例89】カチオン化デンブン(商品名:CATO 302 /ナショナルスターチアンドケミカル(株)製)の糊液 に、ポリマレイン酸ナトリウム塩の水溶液を、配合比1 9:1 (固形分重置比)で加え、さらに、アルキルケチ ンダイマー(商品名:A-8 / 荒川化学工業(株)製)の 分散液を添加し、塗布液を調製した。得られた塗布液 を、前述の新聞印刷用紙原紙の下面に、ゲートロールコーターを用いて、塗布を試みた。しかしながら、ゲート ロール塗工時の塗工材料の泡立ちは著しく、長時間のゲートロール塗工はできなかった。短時間の塗工で得られ た塗工品について、スーパーカレンダー処理を行い、新 聞印刷用紙を得た。

配合比: デンプン/ポリマレイン酸ナトリウム塩/AK D=16/1/1

塗布量: 0,46q/㎡

点滴吸水度:17秒、接触角:75度

ネッパリ強度:「破れた。」、表面強度A: 9. 表面強

度B:15

 ハク酸のナトリウム塩 (特公昭63-58960号公報記載物)) を添加し、塗布液を調製した。得られた塗布液を、前述 の新聞印刷用紙原紙のF面に、ゲートロールコーターを

用いて、塗布した。塗布後、スーパーカレンダー処理を 行い、新聞印刷用紙を得た。

配合比: PAM-3/B-3/剥離剤=1/1/0.05

塗布量: 0.47a/m

点滴吸水度:>300秒、接触角:91度

ネッパリ強度: 13.5g/3cm / 表面強度A: 7、表面強度

10 B:11

[0113]

【実施例169】カチオン性を有するPAMの水溶液(PAM-8)に、スチレン・マレイン酸重合体(B-1)の水溶液を、配合比1:1(固形分重置比)で加え、さらに、剥離成分(パーフルオロオクタン酸アンモニウム)を添加し、塗布液を調製した。得られた塗布液を、前述の新聞印刷用紙原紙のF面に、ゲートロールコーターを用いて、塗布した。塗布後、スーパーカレンダー処理を行い、新聞印刷用紙を得た。

26 配合比: PAM-8/B-1/剥離剤=1/1/0.01 塗布量: 0.34a/㎡

点滴吸水度: 120秒、接触角:89度

ネッパリ強度: 16.2g/3cm . 表面強度A: 9、表面強度 B: 16

[0114]

【実施例170】カチオン性を有するPAMの水溶液(PAM-12)に、スチレン・アクリル酸重合体(B-3)の水溶液を、配合比1:1(固形分重置比)で加え、さらに、剥離成分(ドデシルコハク酸カリウム塩)を添加し、塗布液を調製した。得られた塗布液を、前述の新聞印刷用紙原紙の下面に、ゲートロールコーターを用いて、塗布した。塗布後、スーパーカレンダー処理を行い、新聞印刷用紙を得た。

配合比: PAM-12/B-3/剝離剤=1/1/0.05

塗布量: 0.52q/m

点滴吸水度:>300秒、接触角:91度

ネッパリ強度:18.0g/3cm 、表面強度A: 8、表面強度 B:12

[0115]

5 【比較例9 ()】酸化デンブン(商品名:SK-20 /日本コーンスターチ(株)製)の制液を、所定濃度に調整し、塗布液とした。得られた塗布液を、前述の新聞印刷用紙原紙の下面に、ゲートロールコーターを用いて、塗布した。塗布後、スーパーカレンダー処理を行い、新聞印刷用紙を得た。

\*

**特闘平8-232193** 

51

【比較例91】PVA(商品名:K-17/電気化学工業 (株)製)の水溶液に、エチレンオキサイドとプロピレンオキサイドのランダム共重合体を、PVA 100部に対して、共宣合体 5部の割合となるように添加して、塗布液を調製した。この塗布液を、前述の新聞印刷用紙原紙のF面に、ゲートロールコーターを用いて、塗布した。塗布後、スーパーカレンダー処理を行い、新聞印刷用紙を得た。

塗布置: 0.65q/㎡

点滴吸水度: 8秒、接触角:65度

ネッパリ強度:「破れた。」、表面強度A: 6. 表面強度B: 10

【() 1 1 7 】 (一般印刷用紙への適用)

【実施例171】カチオン性を有するPAMの水溶液(PAM-1)に、スチレン・アクリル酸重合体(B-3)の水溶液を、配合比1:1(固形分重置比)で加え、塗布液を調製した。得られた塗布液を、上質紙(坪置:78g/㎡、点滴吸水度: 9秒)に、ゲートロールコーターを用いて、塗布した。塗布後、スーパーカレンダー処理を行い、印刷用紙を得た。

塗布量: 0.55q/m²

点滴吸水度:>300秒、接触角:91度

[0118]

\* 【実施例172】カチオン性を有するPAMの水溶液 (PAM-9)に、スチレン・アクリル酸重合体(B-3)の水溶液を、配合比1:1(固形分重置比)で加え、塗布液を調製した。得られた塗布液を、上質紙(坪置:78g/㎡」、点滴吸水度: 5秒)に、ゲートロールコーターを用いて、塗布した。塗布後、スーパーカレンダ

塗布量: 0.59a/m²

点滴吸水度:>300秒、接触角:92度

- 処理を行い、印刷用紙を得た。

10 [0119]

【発明の効果】本発明の吸水性コントロール組成物をゲートロールコーターで塗工することにより、吸水性が改良され、かつ表面強度及び剥離性をバランスよく有した印刷用紙を得ることが可能である。特に、新聞印刷用紙においては、高速オフセット印刷に適したものが得られる。また、本発明の新聞印刷用紙では、内添サイズを施さなくても、本発明の吸水性コントロール組成物を外添のみにより、サイズ性を付与させることができ、薬品の内添に伴う諸問題の解決を図ることも可能である。さらに、本発明の吸水性コントロール組成物の塗布量、配合比、材料の種類などを任意に変えることにより、幅広い品種に対応することも容易である。

フロントページの続き

(72)発明者 上堀 由紀子

東京都北区王子5丁目21番1号 日本製紙 株式会社中央研究所内

http://www4.ipdl.ncipi.go.jp/tjcontenttrns.ipdl?N0000=21&N0400=image/gif&N0401=/NSAPITMP/web... 1/5/2006

# This Page is Inserted by IFW Indexing and Scanning Operations and is not part of the Official Record

## **BEST AVAILABLE IMAGES**

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images include but are not limited to the items checked:

□ BLACK BORDERS
□ IMAGE CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
□ FADED TEXT OR DRAWING
□ BLURRED OR ILLEGIBLE TEXT OR DRAWING
□ SKEWED/SLANTED IMAGES
□ COLOR OR BLACK AND WHITE PHOTOGRAPHS
□ GRAY SCALE DOCUMENTS
□ LINES OR MARKS ON ORIGINAL DOCUMENT
□ REFERENCE(S) OR EXHIBIT(S) SUBMITTED ARE POOR QUALITY

## IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

□ OTHER:

As rescanning these documents will not correct the image problems checked, please do not report these problems to the IFW Image Problem Mailbox.